

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
16. Juni 2005 (16.06.2005)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2005/054208 A1

(51) Internationale Patentklassifikation⁷: **C07D 239/56**,
239/54

(74) Gemeinsamer Vertreter: **BASF Aktiengesellschaft**;
67056 Ludwigshafen (DE).

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2004/013615

(81) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für
jede verfügbare nationale Schutzrechtsart): AE, AG, AL,
AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH,
CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES,
FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE,
KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD,
MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG,
PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM,
TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM,
ZW.

(22) Internationales Anmeldedatum:
1. Dezember 2004 (01.12.2004)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:
10356474.8 3. Dezember 2003 (03.12.2003) DE

(84) Bestimmungsstaaten (soweit nicht anders angegeben, für
jede verfügbare regionale Schutzrechtsart): ARIPO (BW,
GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG,
ZM, ZW), eurasisches (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU,
TJ, TM), europäisches (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK,
EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL,
PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI,
CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme
von US): **BASF Aktiengesellschaft** [DE/DE]; 67056
Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): **HAMPRECHT**,
Gerhard [DE/DE]; Rote-Turm-Str.28, 69469 Weinheim
(DE). **PUHL, Michael** [DE/DE]; Bürstädter Str. 95,
68623 Lampertheim (DE). **WOLF, Bernd** [DE/DE];
Halbergstr. 4, 67136 Fussgönheim (DE). **KEIL, Michael**
[DE/DE]; Fontanestr.4, 67251 Freinsheim (DE). **REIN-**
HARD, Robert [DE/DE]; Wielandstrasse 30, 67065
Ludwigshafen (DE). **SEITZ, Werner** [DE/DE]; Bis-
marckstr.22b, 68723 Plankstadt (DE). **MAYER, Guido**
[DE/DE]; Paul-Münch-Weg 7, 67161 Gönheim (DE).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden
Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen
eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Ab-
kürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Co-
des and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der
PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: METHOD FOR PRODUCING 3-PHENYL(THIO)URACILS AND 3-PHENYLDITHIOURACILS

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG VON 3-PHENYL(THIO)URACILEN UND 3-PHENYLDITHIOURA-
CILEN

(57) Abstract: The invention relates to a method for producing 3-phenyl(thio)uracils or 3-phenyldithiouracils of formula (I), by reacting a phenyliso(thio)cyanate of formula (II) with an enamine of formula (III) and optionally reacting in an additional step the 3-phenyl(thio)uracil or 3-phenyldithiouracil of formula (I) with $R^1 = R^{1a}$, if R^1 is hydrogen, with an aminating agent of formula (IV) to give 3-phenyl(thio)uracils or 3-phenyldithiouracils of formula (I) with $R^1 = \text{amine}$, wherein the variables R^1 , R^{1a} , R^2 , R^3 , R^4 , X^1 , X^2 , X^3 , Ar, A and L1 are defined as in claim 1.

(57) Zusammenfassung: Beschrieben wird ein Verfahren zur Herstellung von 3-Phenyl(thio)uracilen oder 3-Phenyldithiouracilen der Formel I, bei dem ein Phenyliso(thio)cyanat der Formel II mit einem Enamin der Formel III umgesetzt und gegebenenfalls in einem weiteren Schritt das erhaltene 3-Phenyl(thio)uracil oder 3-Phenyldithiouracil der Formel I mit $R1=R^{1a}$, wenn R1 für Wasserstoff steht, mit einem Aminierungsmittel der Formel IV zu 3-Phenyl(thio)uracilen oder 3-Phenyldithiouracilen der Formel I mit $R1=R^{1a}$ umgesetzt wird: worin die Variablen R1, R1a, R2, R3, R4, X1, X2, X3, Ar, A und L1 die in Anspruch 1 genannten Bedeutungen aufweisen.

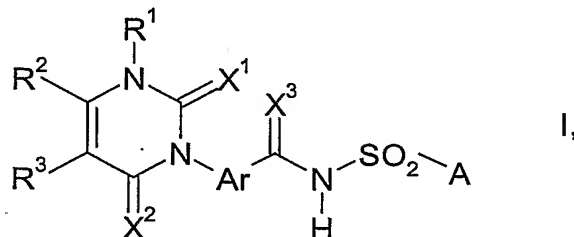


WO 2005/054208 A1

Verfahren zur Herstellung von 3-Phenyl(thio)uracilen und 3-Phenyldithiouracilen

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von 3-Phenyl(thio)-uracilen und 3-Phenyldithiouracilen der Formel I

5



worin die Variablen die folgenden Bedeutungen haben:

- 10 R^1 Wasserstoff, Cyano, Amino, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_3 -Cyanoalkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Halogenalkenyl, C_3 - C_6 -Alkynyl, C_3 - C_6 -Halogenalkynyl oder Phenyl- C_1 - C_4 -alkyl;

R^2 und R^3 unabhängig voneinander

- 15 Wasserstoff, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Halogenalkenyl, C_3 - C_6 -Alkynyl oder C_3 - C_6 -Halogenalkynyl;

X^1 , X^2 und X^3 unabhängig voneinander Sauerstoff oder Schwefel;

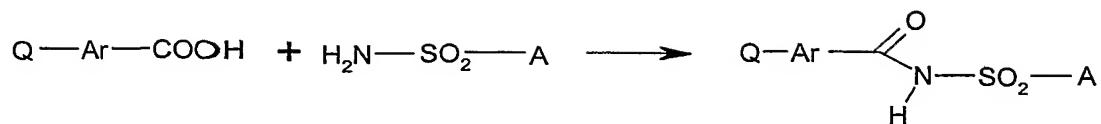
- 20 Ar Phenyl, das durch folgende Gruppen ein- oder mehrfach substituiert sein kann: Wasserstoff, Halogen, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl oder C_1 - C_4 -Halogenalkyl; und

A ein von einem primären oder sekundären Amin abgeleiteter Rest oder NH_2 .

- 25 3-Phenyluracile der Formel I und die entsprechenden Thio- und Dithiouracile sind prinzipiell aus der WO 01/83459 bekannt. Ihre Herstellung erfolgt gemäß der in WO 01/83459 angegebenen Lehre durch die folgenden Verfahren A bis C. In den nachfolgenden Schemata A bis C haben die Variablen Ar und A die zuvor genannten Bedeutungen, Hal steht für Halogen und Q steht für einen gegebenenfalls substituierten Uracil-, Thiouracil- oder Dithiouracilrest:
- 30

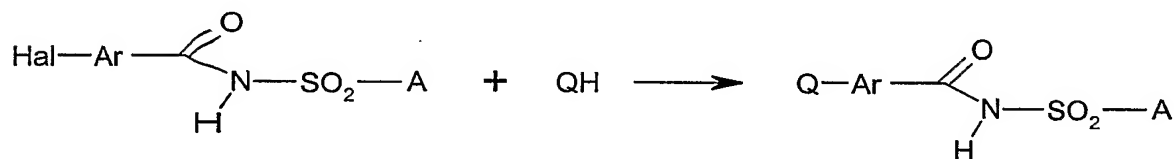
(A) Kondensation einer substituierten Benzoesäure mit einem substituierten Sulfamidsäureamid in Gegenwart von N,N-Carbonyldiimidazol (CDI) oder Umwandlung der Carbonsäure in ihr Säurechlorid und anschließende Umsetzung des Säurechlorids mit dem Sulfamidsäureamid gemäß folgendem Schema A:

35



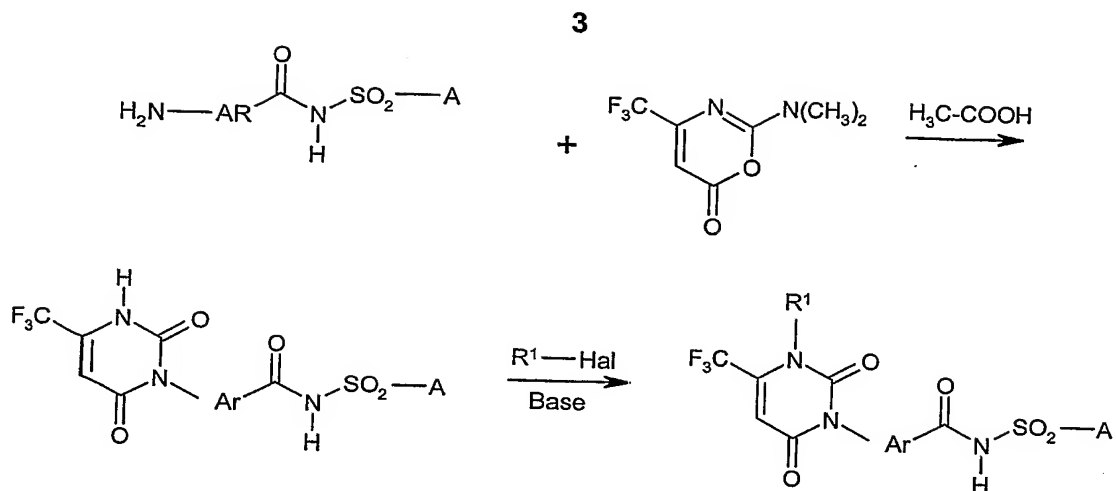
Nachteilig an dieser Vorgehensweise ist, dass die eingesetzte Benzoesäure erst durch
 5 Spaltung mit Bortribromid bei entsprechendem Salzanfall aus dem vorangehenden
 Ester erhältlich ist. Zudem liegt die Ausbeute der Kondensation mit Sulfamidsäureami-
 den nur zwischen 16 und 45 %. Auch der Umweg über ein vorher hergestelltes Säure-
 chlorid führt in nur 26 % Ausbeute zu dem gewünschten Benzoylsulfamidsäureamid,
 das zudem chromatographisch von seinen Verunreinigungen befreit werden muss.

10 (B) Ersatz eines Halogenatoms durch einen Uracil-, Thiouracil- oder Dithiouracilrest
 gemäß folgendem Schema B:



15 Das Verfahren B weist den Nachteil auf, dass der eingesetzte Halogenaromat erst um-
 ständiglich über eine Sandmeyer-Reaktion bereitgestellt werden muss. Außerdem ist die
 Selektivität der Reaktion bezüglich des Halogenrestes bei Vorliegen weiterer Halogen-
 substituenten an Ar unbefriedigend.

20 (C) Umsetzung einer Anilinverbindung mit einem Oxazinon und anschließende Alky-
 lierung des erhaltenen 3-Phenyluracils in Gegenwart einer Base gemäß folgen-
 dem Schema C:



Hierbei hat die Variable R¹ die zuvor genannten Bedeutungen.

- 5 Von Nachteil ist, dass das verwendete Oxazinon erst aufwendig durch Umsetzung eines Aminocrotonsäureesters mit einem Dialkylcarbamoylchlorid und anschließende Zyklisierung mit Phosphoroxychlorid, Phosphorpentachlorid oder Oxalylchlorid hergestellt werden muss. Dieses Verfahren ist ebenfalls aufgrund der eingesetzten Ausgangsmaterialien und der Reaktionsstufen nicht ausreichend wirtschaftlich.

10 Es ist bekannt, dass man 3-Phenyluracile durch Umsetzung von Phenylisocyanaten mit Aminoalkencarbonsäureestern herstellen kann, siehe z. B. EP 0 831 091. Allerdings weisen die in der EP 0 831 091 eingesetzten Phenylisocyanate keine Acylsulfonamidgruppe auf.

15 Andererseits ist bekannt, dass Iso(thio)cyanatgruppen mit Sulfonamid-Gruppen eine Vielzahl verschiedener Reaktionen eingehen können. So können Iso(thio)cyanatgruppen mit Sulfonamidgruppen, die am Stickstoffatom ein Wasserstoffatom tragen, unter Bildung von Sulfonylharnstoffen reagieren. So beschreiben beispielsweise J. Cervello und T. Sastre in Synthesis 1990, 221-222, die Umsetzung von Tolylsulfonamiden mit Arylisocyananten, wobei der entsprechende N-Tosylharnstoff gebildet wird.

20 Aus der US 4,309,209 ist bekannt, dass Phenylisocyanate mit Chlormethan-(N-methyl)sulfonamid (= ClCH₂SO₂NHCH₃) unter Bildung eines 1,2,4-Thiadiazolidin-1,1,3-trions reagiert.

25 P. Schwenkkraus und H.-H. Otto beschreiben in Arch. Pharm. (Weinheim) 326, 437 - 441 (1993) die Umsetzung von 3-Halogenalkyl-β-sultamen, also cyclischen Sulfonamiden, mit Phenylisocyanat unter Bildung von Carbamoylverbindungen.

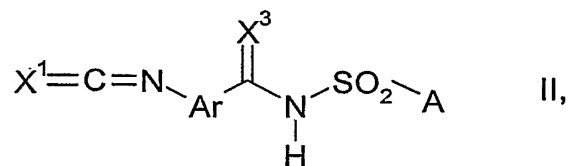
Aus der DE 3433391 ist die Umsetzung des cyclischen Sulfonamids Saccharin mit Acylisocyanaten zu N-acylierten Saccharin-Derivaten bekannt.

- 5 B. A. Arbuzov, N. N. Zobova und N. R. Fedotava beschreiben in JZV Akad Nauk SSSR, Ser Khim 1990, 2874 (engl. Übersetzung: Bulletin of the Academy of Sciences of the USSR, Division of Chemical Sciences, Bd. 39, (1990) S. 2610) die N- und O-Acylierung von Saccharin durch Umsetzung mit einem Trifluoracetylisocyanat.

- 10 Der vorliegenden Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, ein einfaches und wirtschaftliches Verfahren zur Herstellung von 3-Phenyl(thio)uracilen und -dithiouracilen bereitzustellen, mit dem hohe Ausbeuten und hohe Reinheit an Wertprodukt erzielt werden.

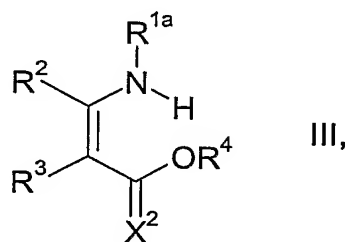
Es wurde überraschenderweise gefunden, dass diese Aufgabe durch ein Verfahren gelöst wird, bei dem man ein Phenyliso(thio)cyanat der Formel II

15



worin die Variablen X^1 , X^3 , Ar und A die zuvor genannten Bedeutungen aufweisen,

- 20 mit einem Enamin der Formel III



umsetzt, worin

- 25 R^{1a} die zuvor für R^1 genannten Bedeutungen mit Ausnahme von Amino aufweist;
 R^2 , R^3 und X^2 die zuvor genannten Bedeutungen aufweisen; und
 R^4 für C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_3 -Alkoxy- C_1 - C_3 -alkyl,
 C_1 - C_3 -Alkthio- C_1 - C_3 -alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Halogenalkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl,
 C_3 - C_6 -Halogenalkinyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_1 - C_6 -Cyanoalkyl oder Benzyl,

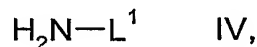
30

5

das seinerseits unsubstituiert oder am Phenylring durch Methyl, Methoxy, Methylthio, Halogen, Nitro oder Cyano substituiert ist, vorzugsweise für C₁-C₆-Alkyl, C₁-C₆-Halogenalkyl, C₂-C₆-Alkenyl, C₂-C₆-Halogenalkenyl, C₃-C₆-Alkinyl, C₃-C₆-Halogenalkinyl oder C₁-C₃-Alkoxy-C₁-C₃-alkyl

steht;

und gegebenenfalls in einem weiteren Schritt die Umsetzung des erhaltenen 3-Phenyl(thio)uracils oder 3-Phenyldithiouracils der Formel I mit R¹=R^{1a}, wenn R¹ für Wasserstoff steht, mit einem Aminierungsmittel der Formel IV



wobei L¹ für eine nucleophile Abgangsgruppe steht,

zu 3-Phenyl(thio)uracilen oder 3-Phenyldithiouracilen der Formel I mit R¹=Amino umgesetzt.

Demnach betrifft die vorliegende Erfindung ein Verfahren zur Herstellung der 3-Phenyl(thio)uracile oder 3-Phenyldithiouracile der Formel I mit R¹=R^{1a}, das die Umsetzung eines Phenyliso(thio)cyanates der Formel II mit einem Enamin der Formel III umfasst.

Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung der vorstehend definierten 3-Phenyl(thio)uracile oder 3-Phenyldithiouracile der Formel I, wobei R¹ nicht für Wasserstoff steht, bei dem man die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren erhaltenen Verbindungen I mit R¹ = Wasserstoff mit einem Aminierungsmittel oder Alkylierungsmittel umsetzt.

Nach dem erfindungsgemäßen Verfahren werden 3-Phenyl(thio)uracile und -dithiouracile der Formel I in hohen Ausbeuten und hohen Reinheiten erhalten. Dies überrascht angesichts der Tatsache, dass das eingesetzte Substrat sowohl eine Iso(thio)cyanatgruppe als auch eine Sulfonamidgruppe aufweist, die miteinander reagieren können und somit eine Vielzahl von Nebenreaktionen, einschließlich Oligomer- oder Polymerbildung hätten erwarten lassen.

Die bei der Definition der Substituenten oder als Reste an Phenyl, Naphthyl oder heterocyclischen Ringen genannten organischen Molekülteile stellen - wie die Bedeutung Halogen - Sammelbegriffe für individuelle Aufzählungen der einzelnen Gruppenmitglieder dar, wobei der Ausdruck C_n-C_m die mögliche Anzahl der Kohlenstoffatome im Molekülteil angibt. Sämtliche Kohlenstoffketten, also alle Alkyl-, Alkenyl- und Alkinylteile

können geradkettig oder verzweigt sein. Soweit nicht anders angegeben, tragen halogenierte Substituenten vorzugsweise ein bis sechs gleiche oder verschiedene Halogenatome. Die Bedeutung Halogen steht jeweils für Fluor, Chlor, Brom oder Iod.

5 Ferner stehen beispielsweise:

- C₁-C₄-Alkyl für: z. B. Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl oder 1,1-Dimethylethyl;
- 10 - C₁-C₁₀-Alkyl: ein gesättigter aliphatischer Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 10 C-Atomen, z. B. C₁-C₄-Alkyl, wie voranstehend genannt, sowie z. B. n-Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 2,2-Dimethylpropyl, 1-Ethylpropyl, Hexyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,1-Dimethylbutyl, 1,2-Dimethylbutyl,
- 15 1,3-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl, 1-Ethyl-1-methylpropyl, 1-Ethyl-3-methylpropyl, n-Heptyl, n-Nonyl, n-Decyl, 1-Methylhexyl, 1-Ethylhexyl, 1-Methylheptyl, 1-Methyloctyl, 1-Methylnonyl;
- 20 - C₂-C₁₀-Alkenyl: ein einfach ungesättigter olefinischer Kohlenwasserstoffrest mit 2 bis 10 C-Atomen, vorzugsweise 3 bis 6 C-Atomen, z. B. Ethenyl, Prop-2-en-1-yl (= Allyl), Prop-1-en-1-yl, But-1-en-4-yl, But-2-en-1-yl, But-3-en-1-yl, 1-Methylprop-2-en-1-yl, 2-Methylprop-2-en-1-yl, 1-Penten-3-yl, 1-Penten-4-yl, 2-Penten-4-yl, 1-Methylbut-2-en-1-yl,
- 25 2-Methylbut-2-en-1-yl, 3-Methyl-but-2-en-1-yl, 1-Methyl-but-3-en-1-yl, 2-Methyl-but-3-en-1-yl, 3-Methyl-but-3-en-1-yl, 1,1-Dimethyl-prop-2-en-1-yl, 1,2-Dimethyl-prop-2-en-1-yl, 1-Ethyl-prop-2-en-1-yl, 1-Ethylprop-1-en-2-yl, n-Hex-1-en-1-yl, n-Hex-2-en-1-yl, Hex-3-en-1-yl, Hex-4-en-1-yl, Hex-5-en-1-yl,
- 30 1-Methyl-pent-1-en-1-yl, 2-Methylpent-1-en-1-yl, 3-Methylpent-1-en-1-yl, 4-Methylpent-1-en-1-yl, 1-Methylpent-2-en-1-yl, 2-Methylpent-2-en-1-yl, 3-Methylpent-2-en-1-yl, 4-Methylpent-2-en-1-yl, 1-Methyl-pent-3-en-1-yl, 2-Methyl-pent-3-en-1-yl, 3-Methyl-pent-3-en-1-yl, 4-Methyl-pent-3-en-1-yl,
- 35 1-Methyl-pent-4-en-1-yl, 2-Methyl-pent-4-en-1-yl, 3-Methyl-pent-4-en-1-yl, 4-Methyl-pent-4-en-1-yl, 1,1-Dimethyl-but-2-en-1-yl, 1,1-Dimethyl-but-3-en-1-yl, 1,2-Dimethyl-but-2-en-1-yl, 1,2-Dimethyl-but-3-en-1-yl, 1,3-Dimethyl-but-2-en-1-yl, 1,3-Dimethyl-but-3-en-1-yl,
- 40 2,2-Dimethyl-but-3-en-1-yl, 2,3-Dimethyl-but-2-en-1-yl,

- 2,3-Dimethyl-but-3-en-1-yl, 3,3-Dimethyl-but-2-en-1-yl,
 1-Ethylbut-2-en-1-yl, 1-Ethylbut-3-en-1-yl, 2-Ethylbut-2-en-1-yl,
 2-Ethylbut-3-en-1-yl, 1,1,2-Trimethylprop-2-en-1-yl,
 1-Ethyl-1-methylprop-2-en-1-yl,
 5 1-Ethyl-2-methylprop-2-en-1-yl, Hept-2-en-1-yl, Oct-2-en-1-yl,
 Non-2-en-1-yl, Dec-2-en-1-yl;
- C₂–C₁₀–Alkynyl: ein Kohlenwasserstoffrest mit 2 bis 10 C-Atomen, vorzugsweise
 3 bis 6 C-Atomen und einer Dreifachbindung, z. B. Ethinyl, Prop-2-in-1-yl (= Pro-
 10 pargyl), Prop-1-in-1-yl, But-1-in-1-yl, But-1-in-3-yl, But-1-in-4-yl, But-2-in-1-yl,
 Pent-1-in-1-yl, Pent-1-in-3-yl, Pent-1-in-4-yl, Pent-1-in-5-yl,
 Pent-2-in-1-yl, Pent-2-in-4-yl, Pent-2-in-5-yl, 3-Methylbut-1-in-3-yl,
 3-Methylbut-1-in-4-yl, Hex-1-in-3-yl, Hex-1-in-4-yl, Hex-1-in-5-yl,
 Hex-1-in-6-yl, Hex-2-in-1-yl, Hex-2-in-4-yl, Hex-2-in-5-yl, Hex-2-in-6-yl,
 15 Hex-3-in-1-yl, Hex-3-in-2-yl, 3-Methylpent-1-in-3-yl, 3-Methylpent-1-in-4-yl,
 3-Methylpent-1-in-5-yl, 4-Methylpent-2-in-4-yl, 4-Methylpent-2-in-5-yl,
 Hept-2-in-1-yl, Oct-2-in-1-yl, Non-2-in-1-yl, Dec-2-in-1-yl;
- C₁–C₄–Halogenalkyl für: einen C₁–C₄–Alkylrest, wie vorstehend genannt, der
 20 partiell oder vollständig durch Fluor, Chlor, Brom und/oder Iod substituiert ist, al-
 so z. B. Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Fluormethyl, Difluormethyl,
 Trifluormethyl, Chlorfluormethyl, Dichlorfluormethyl, Chlordifluormethyl,
 2-Fluorethyl, 2-Chlorethyl, 2-Bromethyl, 2-Iodethyl, 2,2-Difluorethyl,
 2,2,2-Trifluorethyl, 2-Chlor-2-fluorethyl, 2-Chlor-2,2-difluorethyl,
 25 2,2-Dichlor-2-fluorethyl, 2,2,2-Trichlorethyl, Pentafluorethyl, 2-Fluorpropyl,
 3-Fluorpropyl, 2,2-Difluorpropyl, 2,3-Difluorpropyl, 2-Chlorpropyl, 3-Chlorpropyl,
 2,3-Dichlorpropyl, 2-Brompropyl, 3-Brompropyl, 3,3,3-Trifluorpropyl,
 3,3,3-Trichlorpropyl, 2,2,3,3,3-Pentafluorpropyl, Heptafluorpropyl,
 1-(Fluormethyl)-2-fluorethyl, 1-(Chlormethyl)-2-chlorethyl,
 30 1-(Brommethyl)-2-bromethyl, 4-Fluorbutyl, 4-Chlorbutyl, 4-Brombutyl oder
 Nonafluorbutyl;
- C₁–C₁₀–Halogenalkyl: C₁–C₁₀–Alkyl wie vorstehend genannt, worin 1 bis 6 Was-
 35 serstoffatome durch Halogenatome, vorzugsweise durch Fluor und/oder Chlor
 substituiert sind, z. B.: C₁–C₄–Halogenalkyl, wie vorstehend genannt, sowie
 5-Fluorpentyl, 5-Chlorpentyl, 5-Brompentyl, 5-Iodpentyl, Undecafluorpentyl,
 6-Fluorhexyl, 6-Chlorhexyl, 6-Bromhexyl, oder 6-Iodhexyl;
- C₂–C₁₀–Halogenalkenyl: C₂–C₁₀–Alkenyl wie vorstehend genannt, worin 1 bis 6
 40 Wasserstoffatome durch Halogenatome, vorzugsweise durch Fluor und/oder

Chlor substituiert sind: z. B. 2-Chlorallyl, 3-Chlorallyl, 2,3-Dichlorallyl, 3,3-Dichlorallyl, 2,3,3-Trichlorallyl, 2,3-Dichlorbut-2-en-1-yl, 2-Bromallyl, 3-Bromallyl, 2,3-Dibromallyl, 3,3-Dibromallyl, 2,3,3-Tribromallyl oder 2,3-Dibrombut-2-en-1-yl;

5

- C₂–C₁₀–Halogenalkinyl: C₂–C₁₀–Alkinyl wie vorstehend genannt, worin 1 bis 6 Wasserstoffatome durch Halogenatome, vorzugsweise durch Fluor und/oder Chlor substituiert sind: z. B. 1,1-Difluorprop-2-in-1-yl, 1,1-Difluorbut-2-in-1-yl, 4-Fluorbut-2-in-1-yl, 4-Chlorbut-2-in-1-yl, 5-Fluorpent-3-in-1-yl oder 6-Fluorhex-4-in-1-yl;

10

- C₁–C₁₀–Cyanoalkyl: durch eine CN-Gruppe substituiertes C₁–C₁₀–Alkyl, z. B. Cyanomethyl, 1-Cyanoethyl, 2-Cyanoethyl, 1-Cyanopropyl, 2-Cyanopropyl, 3-Cyanopropyl, 1-Cyanoprop-2-yl, 2-Cyanoprop-2-yl, 1-Cyanobutyl, 2-Cyanobutyl, 3-Cyanobutyl, 4-Cyanobutyl, 1-Cyanobut-2-yl, 2-Cyanobut-2-yl, 1-Cyanobut-3-yl, 2-Cyanobut-3-yl, 1-Cyano-2-methylprop-3-yl, 2-Cyano-2-methylprop-3-yl, 3-Cyano-2-methylprop-3-yl, 3-Cyano-2,2-dimethylpropyl, 6-Cyanohept-1-yl, 7-Cyanohept-1-yl, 8-Cyano-oct-1-yl, 9-Cyano-non-1-yl, 10-Cyano-dec-1-yl;

15

20

- C₃–C₁₀–Cycloalkyl: für einen cycloaliphatischen Rest mit 3 bis 10 C-Atomen: z. B. Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cycloheptyl, Cyclooctyl, Cyclononyl oder Cyclodecyl;

25

- C₃–C₁₀–Cycloalkenyl: für einen cycloaliphatischen Rest mit 3 bis 10 C-Atomen und einer Doppelbindung: z. B.

Cyclopropen-1-yl, Cyclobuten-1-yl, Cyclopenten-1-yl, Cyclohexen-1-yl, Cyclohepten-1-yl, Cycloocten-1-yl, Cyclononen-1-yl, Cyclodecen-1-yl, Cyclopent-2-en-1-yl,

30

Cyclohex-2-en-1-yl, Cyclohept-2-en-1-yl, Cyclooct-2-en-1-yl, Cyclonon-2-en-1-yl, Cyclodec-2-en-1-yl, Cyclohex-3-en-1-yl, Cyclohept-3-en-1-yl, Cyclooct-3-en-1-yl, Cyclooct-4-en-1-yl, Cyclonon-3-en-1-yl, Cyclonon-4-en-1-yl, Cyclodec-4-en-1-yl oder Cyclodec-3-en-1-yl;

35

- C₁–C₄–Alkylcarbonyl: für einen über eine Carbonylgruppe gebundenen Alkylrest mit 1 bis 4 C-Atomen, z. B. für Acetyl, Propionyl, Butyryl oder Isobutyryl;

40

- (C₁–C₄–Alkylamino)carbonyl: z. B. Methylaminocarbonyl, Ethylaminocarbonyl, Propylaminocarbonyl, 1-Methylethylaminocarbonyl, Butylaminocarbonyl, Methylpropylaminocarbonyl, 2-Methylpropylaminocarbonyl oder

1,1-Dimethylethylaminocarbonyl;

- Di-(C₁-C₄-alkyl)-aminocarbonyl: z. B. N,N-Dimethylaminocarbonyl,
N,N-Diethylaminocarbonyl, N,N-Di-(1-methylethyl)aminocarbonyl,
5 N,N-Dipropylaminocarbonyl, N,N-Dibutylaminocarbonyl,
N,N-Di-(1-methylpropyl)-aminocarbonyl, N,N-Di-(2-methylpropyl)-aminocarbonyl,
N,N-Di-(1,1-dimethylethyl)-aminocarbonyl, N-Ethyl-N-methylaminocarbonyl,
N-Methyl-N-propylaminocarbonyl, N-Methyl-N-(1-methylethyl)-aminocarbonyl,
N-Butyl-N-methylaminocarbonyl, N-Methyl-N-(1-methylpropyl)-aminocarbonyl,
10 N-Methyl-N-(2-methylpropyl)-aminocarbonyl,
N-(1,1-Dimethylethyl)-N-methylaminocarbonyl, N-Ethyl-N-propylaminocarbonyl,
N-Ethyl-N-(1-methylethyl)-aminocarbonyl, N-Butyl-N-ethylaminocarbonyl,
N-Ethyl-N-(1-methylpropyl)-aminocarbonyl,
N-Ethyl-N-(2-methylpropyl)-aminocarbonyl,
15 N-Ethyl-N-(1,1-dimethylethyl)-aminocarbonyl,
N-(1-Methylethyl)-N-propylaminocarbonyl, N-Butyl-N-propylaminocarbonyl,
N-(1-Methylpropyl)-N-propylaminocarbonyl,
N-(2-Methylpropyl)-N-propylaminocarbonyl,
N-(1,1-Dimethylethyl)-N-propylaminocarbonyl,
20 N-Butyl-N-(1-methylethyl)-aminocarbonyl,
N-(1-Methylethyl)-N-(1-methylpropyl)-aminocarbonyl,
N-(1-Methylethyl)-N-(2-methylpropyl)-aminocarbonyl,
N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(1-methylethyl)-aminocarbonyl,
N-Butyl-N-(1-methylpropyl)-aminocarbonyl,
25 N-Butyl-N-(2-methylpropyl)-aminocarbonyl,
N-Butyl-N-(1,1-dimethylethyl)-aminocarbonyl,
N-(1-Methylpropyl)-N-(2-methylpropyl)-aminocarbonyl,
N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(1-methylpropyl)-aminocarbonyl oder
N-(1,1-Dimethylethyl)-N-(2-methylpropyl)-aminocarbonyl;
30
- C₁-C₄-Alkoxy: für einen über ein Sauerstoffatom gebundenen Alkylrest mit 1 bis
4 C-Atomen, z. B. Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy,
Butoxy, 1-Methylpropoxy, 2-Methylpropoxy oder 1,1-Dimethylethoxy;
- 35 - C₁-C₄-Alkoxy-carbonyl: für einen über eine Carbonylgruppe gebundenen Alkoxy-
rest mit 1 bis 4 C-Atomen, z. B. Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl,
Propoxycarbonyl, 1-Methylethoxycarbonyl, Butoxycarbonyl,
1-Methylpropoxycarbonyl, 2-Methylpropoxycarbonyl oder
1,1-Dimethylethoxycarbonyl;
40

10

- C₁–C₄–Alkylthio (C₁–C₄–Alkylsulfanyl; C₁–C₄–Alkyl–S–): für einen über ein Schwefelatom gebundenen Alkylrest mit 1 bis 4 C-Atomen, z.B. Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1–Methylethylthio, Butylthio, 1–Methylpropylthio, 2–Methylpropylthio oder 1,1–Dimethylethylthio;
 - C₁–C₄–Alkylsulfinyl (C₁–C₄–Alkyl–S(=O)–): z.B. für Methylsulfinyl, Ethylsulfinyl, Propylsulfinyl, 1–Methylethylsulfinyl, Butylsulfinyl, 1–Methylpropylsulfinyl, 2–Methylpropylsulfinyl oder 1,1–Dimethylethylsulfinyl;
 - C₁–C₄–Alkylsulfonyl (C₁–C₄–Alkyl–S(=O)₂–): z. B. für Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Propylsulfonyl, 1–Methylethylsulfonyl, Butylsulfonyl, 1–Methylpropylsulfonyl, 2–Methylpropylsulfonyl oder 1,1–Dimethylethylsulfonyl;
 - Phenyl–C₁–C₄–alkyl: z. B. für Benzyl, 1-Phenylethyl, 2-Phenylethyl, 1-Phenylprop-1-yl, 2-Phenylprop-1-yl, 3-Phenylprop-1-yl, 1-Phenylbut-1-yl, 2-Phenylbut-1-yl, 3-Phenylbut-1-yl, 4-Phenylbut-1-yl, 1-Phenylbut-2-yl, 2-Phenylbut-2-yl, 3-Phenylbut-2-yl, 4-Phenylbut-2-yl, 1-(Phenylmeth)-eth-1-yl, 1-(Phenylmethyl)-1-(methyl)-eth-1-yl oder -(Phenylmethyl)-1-(methyl)-prop-1-yl; vorzugsweise Benzyl;
 - 3- bis 8-gliedriges Heterocyclyl: ein heterocyclischer Rest, der 3, 4, 5, 6, 7 oder 8 Ringglieder aufweist, wobei 1, 2 oder 3 der Ringglieder Heteroatome sind, die ausgewählt sind unter Sauerstoff, Schwefel, Stickstoff und einer Gruppe NR⁷ (worin R⁷ für Wasserstoff, C₁–C₆–Alkyl, C₃–C₆–Alkenyl oder C₃–C₆–Alkynyl steht). Außerdem kann der Heterocyclus gegebenenfalls ein oder zwei Carbonylgruppen oder Thiocarbonylgruppen als Ringglieder aufweisen. Der Heterocyclus kann aromatisch (Heteroaryl) oder teilweise oder vollständig gesättigt sein.
- Beispiele für gesättigte Heterocyclen sind:
- Oxiran-1-yl, Aziridin-1-yl, Oxetan-2-yl, Oxetan-3-yl, Thietan-2-yl, Thietan-3-yl, Azetidin-1-yl, Azetidin-2-yl, Azetidin-3-yl, Tetrahydrofuran-2-yl, Tetrahydrofuran-3-yl, Tetrahydrothiophen-2-yl, Tetrahydrothiophen-3-yl, Pyrrolidin-1-yl, Pyrrolidin-2-yl, Pyrrolidin-3-yl, 1,3-Dioxolan-2-yl, 1,3-Dioxolan-4-yl, 1,3-Oxathiolan-2-yl, 1,3-Oxathiolan-4-yl, 1,3-Oxathiolan-5-yl, 1,3-Oxazolidin-2-yl, 1,3-Oxazolidin-3-yl, 1,3-Oxazolidin-4-yl, 1,3-Oxazolidin-5-yl, 1,2-Oxazolidin-2-yl, 1,2-Oxazolidin-3-yl, 1,2-Oxazolidin-4-yl, 1,2-Oxazolidin-5-yl, 1,3-Dithiolan-2-yl, 1,3-Dithiolan-4-yl, Pyrrolidin-1-yl, Pyrrolidin-2-yl, Pyrrolidin-5-yl, Tetrahydropyrazol-1-yl, Tetrahydropyrazol-3-yl, Tetrahydropyrazol-4-yl, Tetrahydropyran-2-yl, Tetrahydropyran-3-yl, Tetrahydropyran-4-yl, Tetrahydrothiopyran-2-yl, Tetrahydrothiopyran-3-yl, Tetrahydrothiopyran-4-yl,

11

Piperidin-1-yl, Piperidin-2-yl, Piperidin-3-yl, Piperidin-4-yl, 1,3-Dioxan-2-yl, 1,3-Dioxan-4-yl, 1,3-Dioxan-5-yl, 1,4-Dioxan-2-yl, 1,3-Oxathian-2-yl, 1,3-Oxathian-4-yl, 1,3-Oxathian-5-yl, 1,3-Oxathian-6-yl, 1,4-Oxathian-2-yl, 1,4-Oxathian-3-yl, Morpholin-2-yl, Morpholin-3-yl, Morpholin-4-yl,
 5 Hexahydropyridazin-1-yl, Hexahydropyridazin-3-yl, Hexahydropyridazin-4-yl, Hexahydropyrimidin-1-yl, Hexahydropyrimidin-2-yl, Hexahydropyrimidin-4-yl, Hexahydropyrimidin-5-yl, Piperazin-1-yl, Piperazin-2-yl, Piperazin-3-yl, Hexahydro-1,3,5-triazin-1-yl, Hexahydro-1,3,5-triazin-2-yl, Oxepan-2-yl, Oxepan-3-yl, Oxepan-4-yl, Thiepan-2-yl, Thiepan-3-yl, Thiepan-4-yl, 1,3-Dioxepan-2-yl,
 10 1,3-Dioxepan-4-yl, 1,3-Dioxepan-5-yl, 1,3-Dioxepan-6-yl, 1,3-Dithiepan-2-yl, 1,3-Dithiepan-4-yl, 1,3-Dithiepan-5-yl, 1,3-Dithiepan-2-yl, 1,4-Dioxepan-2-yl, 1,4-Dioxepan-7-yl, Hexahydroazepin-1-yl, Hexahydroazepin-2-yl, Hexahydroazepin-3-yl, Hexahydroazepin-4-yl, Hexahydro-1,3-diazepin-1-yl, Hexahydro-1,3-diazepin-2-yl, Hexahydro-1,3-diazepin-4-yl, Hexahydro-1,4-diazepin-1-yl und Hexahydro-1,4-diazepin-2-yl;

Beispiele für ungesättigte Heterocyclen sind:

Dihydrofuran-2-yl, 1,2-Oxazolin-3-yl, 1,2-Oxazolin-5-yl, 1,3-Oxazolin-2-yl;

20 Beispiele für aromatisches Heterocyclen sind die 5- und 6-gliedrigen aromatischen, heterocyclischen Reste, z.B. Furyl wie 2-Furyl und 3-Furyl, Thienyl wie 2-Thienyl und 3-Thienyl, Pyrrolyl wie 2-Pyrrolyl und 3-Pyrrolyl, Isoxazolyl wie 3-Isoxazolyl, 4-Isoxazolyl und 5-Isoxazolyl, Isothiazolyl wie 3-Isothiazolyl, 4-Isothiazolyl und 5-Isothiazolyl, Pyrazolyl wie 3-Pyrazolyl, 4-Pyrazolyl und
 25 5-Pyrazolyl, Oxazolyl wie 2-Oxazolyl, 4-Oxazolyl und 5-Oxazolyl, Thiazolyl wie 2-Thiazolyl, 4-Thiazolyl und 5-Thiazolyl, Imidazolyl wie 2-Imidazolyl und 4-Imidazolyl, Oxadiazolyl wie 1,2,4-Oxadiazol-3-yl, 1,2,4-Oxadiazol-5-yl und 1,3,4-Oxadiazol-2-yl, Thiadiazolyl wie 1,2,4-Thiadiazol-3-yl, 1,2,4-Thiadiazol-5-yl und 1,3,4-Thiadiazol-2-yl, Triazolyl wie 1,2,4-Triazol-1-yl, 1,2,4-Triazol-3-yl und
 30 1,2,4-Triazol-4-yl, Pyridinyl wie 2-Pyridinyl, 3-Pyridinyl und 4-Pyridinyl, Pyridazinyl wie 3-Pyridazinyl und 4-Pyridazinyl, Pyrimidinyl wie 2-Pyrimidinyl, 4-Pyrimidinyl und 5-Pyrimidinyl, des weiteren 2-Pyrazinyl, 1,3,5-Triazin-2-yl und 1,2,4-Triazin-3-yl, insbesondere Pyridyl, Furanyl und Thienyl.

35 In einer besonders bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens weisen die Variablen R^1 , R^2 und R^3 die folgenden Bedeutungen, und zwar jeweils für sich allein oder in Kombination, auf:

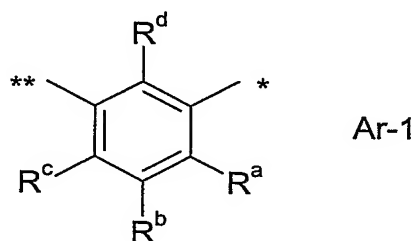
40 R^1 Wasserstoff, Amino oder C_1 - C_4 -Alkyl, insbesondere Wasserstoff, Amino, Methyl oder Ethyl;

12

- R^2 Wasserstoff, C_1 - C_4 -Alkyl oder C_1 - C_4 -Halogenalkyl, insbesondere Wasserstoff, Methyl, Difluormethyl, Difluorchlormethyl oder Trifluormethyl;
 R^3 Wasserstoff;

- 5 In einer weiteren besonders bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens stehen X^1 , X^2 und X^3 jeweils für Sauerstoff.

Die Gruppe Ar steht bevorzugt für eine Gruppe der Formel Ar-1



10

worin

R^a , R^b , R^c und R^d unabhängig voneinander für Wasserstoff, Halogen, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Halogenalkyl oder Cyano stehen;

* die Verknüpfung von Ar mit der $C(X^3)$ -Gruppe kennzeichnet; und

- 15 ** die Verknüpfung von Ar mit dem Stickstoffatom der (Thio)uracil-, Dithiouracil-restes beziehungsweise der Iso(thio)cyanato-Gruppe kennzeichnet.

In einer besonders bevorzugten erfindungsgemäßen Ausführungsform weisen die Variablen R^a , R^b , R^c und R^d jeweils für sich allein oder in Kombination die folgenden Bedeutungen auf:

20

R^a Halogen, Cyano oder C_1 - C_4 -Halogenalkyl, insbesondere Fluor, Chlor, Cyano oder Trifluormethyl;

R^b , R^d jeweils Wasserstoff;

- 25 R^c Wasserstoff oder Halogen, insbesondere Fluor, Chlor oder Wasserstoff.

Der von einem primären oder sekundären Amin abgeleitete Rest A steht in der Regel für eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,

- 30 worin die Variablen R^5 und R^6 unabhängig voneinander die folgenden Bedeutungen aufweisen:

R^5 , R^6 Wasserstoff, C_1 - C_{10} -Alkyl, C_2 - C_{10} -Alkenyl oder C_2 - C_{10} -Alkinyl, die unsubstituiert oder durch einen der folgenden Reste substituiert sein können:

- 5 C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkylthio, CN, NO₂, Formyl, C₁-C₄-Alkylcarbonyl, C₁-C₄-Alkoxy carbonyl, C₁-C₄-Alkylaminocarbonyl, C₁-C₄-Dialkylaminocarbonyl, C₁-C₄-Alkylsulfinyl, C₁-C₄-Alkylsulfonyl, C₃-C₁₀-Cycloalkyl, 3- bis 8-gliedriges Heterocycl mit ein bis drei Heteroatomen ausgewählt unter O, S, N und einer Gruppe NR⁷,
 worin R⁷ für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl oder C₃-C₆-Alkinyl steht,
- 10 Phenyl, das seinerseits 1, 2, 3 oder 4 Substituenten ausgewählt unter Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Fluoralkyl, C₁-C₄-Alkyloxy carbonyl, Trifluormethylsulfonyl, C₁-C₃-Alkylamino, C₁-C₃-Dialkylamino, Formyl, Nitro oder Cyano aufweisen kann;
 C₁-C₁₀-Halogenalkyl, C₂-C₁₀-Halogenalkenyl, C₂-C₁₀-Halogenalkinyl, C₃-C₈-Cycloalkyl, C₃-C₁₀-Cycloalkenyl, 3- bis 8-gliedriges Heterocycl mit ein bis drei Heteroatomen ausgewählt unter O, S, N und einer Gruppe NR⁷,
 15 worin R⁷ für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl oder C₃-C₆-Alkinyl steht,
- Phenyl oder Naphthyl,
 wobei C₃-C₈-Cycloalkyl, C₃-C₁₀-Cycloalkenyl, 3- bis 8-gliedriges Heterocycl, Phenyl oder Naphthyl ihrerseits 1, 2, 3 oder 4 Substituenten ausgewählt unter
 20 Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Fluoralkyl, C₁-C₄-Alkyloxy carbonyl, Trifluormethylsulfonyl, Formyl, C₁-C₃-Alkylamino, C₁-C₃-Dialkylamino, Phenoxy, Nitro oder Cyano aufweisen können; oder
- 25 R⁵ und R⁶ bilden gemeinsam einen gesättigten oder teilweise ungesättigten 5- bis 8-gliedrigen Stickstoffheterocycl, der ein oder zwei Carbonylgruppen, Thiocarbonylgruppen und/oder ein oder zwei weitere Heteroatome ausgewählt unter O, S, N und einer Gruppe NR⁷,
 30 worin R⁷ für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl oder C₃-C₆-Alkinyl steht,
 als Ringglieder aufweisen kann; und der durch C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy und/oder C₁-C₄-Halogenalkyl substituiert sein kann.
- 35 Bevorzugte Substituenten R⁵ und R⁶ sind unabhängig voneinander Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl,
 das gegebenenfalls durch einen Substituenten ausgewählt unter Halogen, Cyano, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkoxy carbonyl, C₁-C₄-Alkylthio, C₃-C₈-Cycloalkyl, Phenyl,

das seinerseits gegebenenfalls durch Halogen oder C₁-C₄-Alkoxy substituiert ist,

Furyl, Thienyl oder 1,3-Dioxolanyl substituiert ist.

5

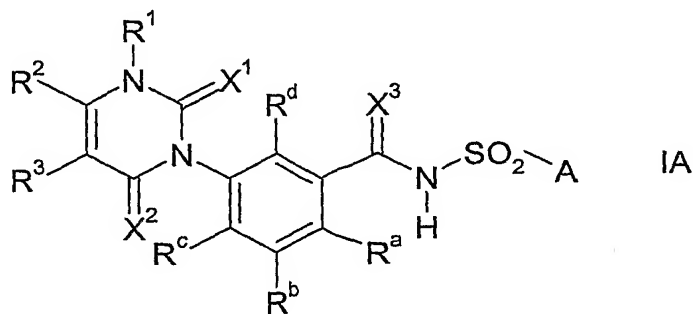
Bevorzugte Substituenten R⁵ und R⁶ sind weiterhin C₂-C₆-Alkenyl, C₂-C₆-Alkynyl, C₃-C₈-Cycloalkyl oder Phenyl,

das gegebenenfalls durch 1 oder 2 Substituenten, ausgewählt unter Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Fluoralkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkoxycarbonyl, Nitro oder C₁-C₃-Dialkylamino substituiert ist, Naphthyl oder Pyridyl.

In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform bilden R⁵ und R⁶ zusammen einen fünf-, sechs- oder siebengliedrigen gesättigten oder ungesättigten Stickstoffheterocyclus, der ein weiteres Heteroatom ausgewählt unter N, O, und einer Gruppe NR⁷, worin R⁷ für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl oder C₃-C₆-Alkynyl steht als Ringglied enthalten kann, und/oder durch ein, zwei oder drei Substituenten ausgewählt unter C₁-C₄-Alkyl und C₁-C₄-Halogenalkyl substituiert sein kann.

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens steht einer der Reste R⁵ oder R⁶ für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₂-C₆-Alkenyl oder C₂-C₆-Alkynyl und der andere Rest R⁵ oder R⁶ für C₁-C₆-Alkyl, C₃-C₈-Cycloalkyl oder Phenyl.

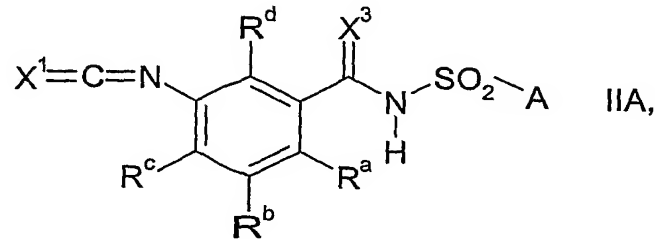
Demnach betrifft die vorliegende Erfindung insbesondere ein Verfahren zur Herstellung der 3-Phenyl(thio)uracile oder 3-Phenyldithiouracile der Formel I, worin Ar für Ar-1 steht. Diese Verbindungen werden im Folgenden als IA bezeichnet:



15

Die Variablen R^1 , R^2 , R^3 , R^a , R^b , R^c , R^d , X^1 , X^2 , X^3 und A weisen die zuvor genannten Bedeutungen auf.

Das Verfahren umfasst bevorzugt die Umsetzung eines Phenyliso(thio)cyanats der
5 Formel IIA



worin

X^1 , X^3 jeweils unabhängig voneinander Sauerstoff oder Schwefel;

10 R^a , R^b , R^c und R^d jeweils unabhängig voneinander
Wasserstoff, Halogen, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl oder C_1 - C_4 -Halogenalkyl bedeuten;
und

A die zuvor genannte Bedeutung aufweist;
15 insbesondere für eine Gruppe NR^5R^6 steht,
worin R^5 und R^6 die zuvor genannten Bedeutungen,
insbesondere die als bevorzugt angegebenen
beziehungsweise die als besonders bevorzugt angegebenen Bedeutungen auf-
weist.

20 Insbesondere betrifft die vorliegende Erfindung ein Verfahren zur Herstellung der 3-
Phenyl(thio)uracile oder 3-Phenyldithiouracile IA,

worin A für NR^5R^6 steht; und

25 die Variablen R^1 , R^2 , R^3 , R^a , R^b , R^c , R^d , X^1 , X^2 und X^3 unabhängig voneinander,
vorzugsweise in Kombination miteinander, die folgenden Bedeutungen aufweisen:

R^1 Wasserstoff, Amino oder C_1 - C_4 -Alkyl,
insbesondere Wasserstoff, Amino, Methyl oder Ethyl;
30 R^2 Wasserstoff, C_1 - C_4 -Alkyl oder C_1 - C_4 -Halogenalkyl,
insbesondere Wasserstoff, Methyl, Difluormethyl, Difluorchlormethyl oder Triflu-
ormethyl;
 R^3 Wasserstoff;

16

R^a Halogen, Cyano oder C_1 - C_4 -Halogenalkyl,
insbesondere Fluor, Chlor, Cyano oder Trifluormethyl;

R^b, R^d Wasserstoff;

R^c Wasserstoff oder Halogen,

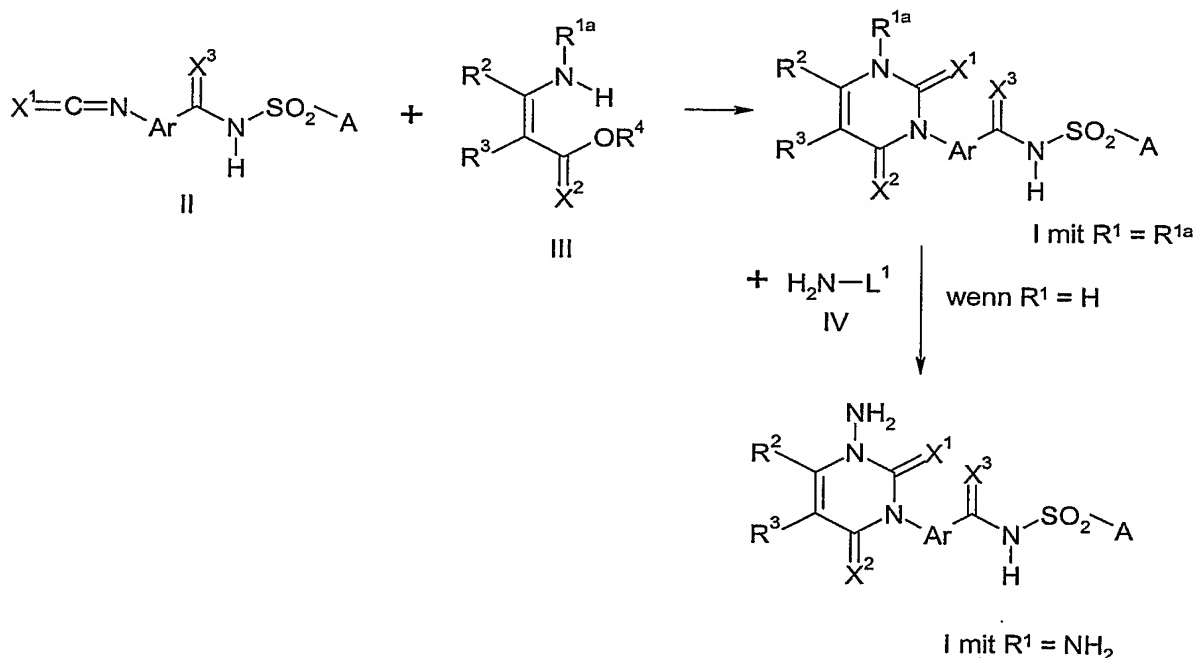
5 insbesondere Fluor, Chlor oder Wasserstoff;

X^1, X^2 und X^3 jeweils Sauerstoff.

Das erfindungsgemäße Verfahren umfasst die Umsetzung eines Phenyliso(thio)-
cyanats der Formel II mit einem Enamin der Formel III zu 3-Phenyl(thio)uracilen oder
10 3-Phenyldithiouracilen der Formel I mit $R^1=R^{1a}$; und

gegebenenfalls in einem weiteren Schritt die Umsetzung des erhaltenen 3-Phenyl-
(thio)uracils oder 3-Phenyldithiouracils der Formel I mit $R^1=R^{1a}$, wenn R^1 für Wasser-
stoff steht, mit einem Aminierungsmittel der Formel IV zu 3-Phenyl(thio)uracilen oder 3-
Phenyldithiouracilen der Formel I mit R^1 =Amino:

15



In der Regel erfolgt die Umsetzung des Enamins III mit dem Phenyliso(thio)cyanat II in
Gegenwart einer Base.

20 Als Base kommen alle üblichen organischen und anorganischen Basen in Betracht.
Geeignete anorganische Basen umfassen beispielsweise Alkali- und Erdalkalimetall-
carbonate wie Lithiumcarbonat, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Cäsiumcarbonat,
Calciumcarbonat, Alkali- oder Erdalkalimetallhydride wie Lithiumhydrid, Natriumhydrid,
Kaliumhydrid oder Calciumhydrid.

25

- Geeignete organische Basen umfassen Alkali- und Erdalkalimetallalkoholate wie Lithiummethylat, Natriummethylat, Kaliummethylat, Calciummethylat, Lithiummethylat, Natriummethylat, Kaliummethylat, Calciummethylat, Natrium-n-propylat oder -isopropylat, Kalium-n-propylat oder -isopropylat, Natrium-n-butylat, -iso-butylat, -sec-butylat oder -tert-butylat, Kalium-n-butylat, -iso-butylat, -sec-butylat oder -tert-butylat, Natrium-n-pentylat, -isopentylat, -sec-pentylat oder -tert-pentylat, Kalium-n-pentylat, -isopentylat, -sec-pentylat- oder -tert-pentylat (=tert.-amylat), tertiäre Amine wie Tributylamin, Pyridin, 1,8-Diazabicyclo[5.4.0]undec-7-en (DBU), 1,5-Diazabicyclo[4.3.0]-non-5-en (DBN) oder 1,4-Diazabicyclo[2.2.2]-octan (DABCO).
- 10 Geeignete Basen sind weiterhin lithiumorganische Verbindungen wie n-Butyllithium, sec-Buthyllithium, Phenyllithium sowie Alkalimetallamide wie Lithiumdiisopropylamid und Natrium(bis(trimethylsilyl))amid. Geeignet sind außerdem Cäsiumfluorid sowie Alkali- und Erdalkalimetallhydroxide wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Lithiumhydroxid, Calciumhydroxid. Bevorzugte Basen sind Alkalimetallalkoholate, insbesondere Lithium, Natrium- und Kaliumalkoholate der oben genannten C₁-C₅-Alkanole, die vorgenannten Alkalimetallhydride, Alkalimetallcarbonate und Amidinbasen.
- 15 In einer besonders bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens setzt man Natriumhydrid oder Kaliummethylat als Base ein.
- 20 In der Regel setzt man 0,9 bis 6, vorzugsweise 0,9 bis 3, insbesondere 1,0 bis 3 und ganz besonders bevorzugt 1,8 bis 2,6 Basenäquivalente pro Mol des Phenyliso(thio)cyanats der Formel II ein.
- 25 Das Enamin der Formel III kann substöchiometrisch, äquimolar oder überstöchiometrisch bezogen auf das Phenyliso(thio)cyanat der Formel II eingesetzt werden. In der Regel setzt man pro Mol des Phenyliso(thio)cyanats der Formel II 0,9 bis 1,3 Mol, vorzugsweise 0,95 bis 1,15 Mol, Enamin der Formel III ein.
- 30 Die Umsetzung eines Phenyliso(thio)cyanats der Formel II mit dem Enamin der Formel III erfolgt üblicherweise in einem Lösungsmittel oder Verdünnungsmittel. Hierfür kommen alle inerten, organischen Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemische in Betracht. Für diese Umsetzungen verwendet man als Lösungsmittel - je nach Temperaturbereich - aliphatische, cycloaliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffe wie Pentan, Hexan, Cyclopentan, Cyclohexan, Toluol, Xylol, chlorierte Kohlenwasserstoffe wie
- 35 Dichlormethan, Trichlormethan, 1,2-Dichlorethan, 1,1,2,2-Tetrachlorethan, Chlorbenzol, 1,2-, 1,3- oder 1,4-Dichlorbenzol, Ether wie Tetrahydrofuran, 1,4-Dioxan, Anisol, Glykolether wie Dimethylglykolether, Diethylglykolether, Diethylenglykoldimethylether, Ester wie Methylacetat, Ethylacetat, Propylacetat, n-Butylacetat, Methylisobutyrat, Isobutylacetat, Carbonate wie Dimethylcarbonat, Diethylcarbonat und Ethylencarbonat,
- 40 Carbonsäureamide wie N,N-Dimethylformamid, N,N-Dimethylacetamid, N-Methyl-

- pyrrolidon, Nitrokohlenwasserstoffe wie Nitrobenzol, Tetraalkylharnstoffe wie Tetraethylharnstoff, Tetrabutylharnstoff, Dimethylethylenharnstoff, Dimethylpropylenharnstoff, Nitrile wie Acetonitril, Propionitril, Butyronitril oder Isobutyronitril, Sulfoxide wie Dimethylsulfoxid oder auch Gemische der genannten Lösungsmittel.
- 5 Sofern die Base Lösungsmittleigenschaften hat, wie im Falle des Pyridins und des Tributylamins, kann auch die Base, bzw. eine Mischung der Base mit einem der vorgeannten Lösungsmittel, als Lösungs- bzw. Verdünnungsmittel für die Umsetzung von II mit III eingesetzt werden.
- 10 Besonders bevorzugt ist ein aprotisches, polares Lösungsmittelsystem, das auch Gemische verschiedener aprotischer, polarer Lösungsmittel und Gemische verschiedener aprotischer polarer Lösungsmittel mit aprotischen unpolaren Lösungsmitteln umfasst. Der Anteil an polarem, aprotischen Lösungsmittel beträgt in derartigen Lösungsmittelsystemen wenigstens 50 Vol.-%, bevorzugt wenigstens 75 Vol.-%, insbesondere wenigstens 85 Vol.-%. Bevorzugte aprotische, polare Lösungsmittel sind die genannten
- 15 N,N-Dimethylamide aliphatischer C₁-C₄-Carbonsäuren wie N,N-Dimethylformamid und N,N-Dimethylacetamid, N-Methylactame wie N-Methylpyrrolidon, Carbonate wie Dimethylcarbonat, Diethylcarbonat und Ethylencarbonat, Nitrile wie Acetonitril, Propionitril, Butyronitril und Isobutyronitril, Sulfoxide wie Dimethylsulfoxid, Cyclische Ether wie
- 20 Tetrahydrofuran und Dioxan, Ester wie Ethylacetat, n-Butylacetat oder Gemische davon und hiervon bevorzugt die Dimethylcarbonsäureamide.
- In einer bevorzugten Ausführungsform verwendet man wenigstens ein aprotisches, polares Lösungsmittel als alleiniges Lösungsmittelsystem (mehr als 99 Vol.-%, bezogen auf die Gesamtvolumenmenge), beispielsweise ein Gemisch aus N,N-
- 25 Dimethylformamid und Tetrahydrofuran. In einer weiteren bevorzugten Ausführungsform der Erfindung setzt man ein Lösungsmittelsystem ein, das neben dem aprotischen, polaren Lösungsmittel, insbesondere neben dem besonders bevorzugten aprotischen, polaren Lösungsmittel, 0,5 bis 25 Vol.-% wenigstens eines aprotischen, unpolaren Lösungsmittels, insbesondere wenigstens eines aromatischen oder aliphatischen
- 30 Kohlenwasserstoffes, speziell Toluol oder Hexan umfasst. Dementsprechend ist der Anteil an aprotischem, polaren Lösungsmittel in dieser Mischung 75,0 bis 99,5 Vol.-%. Bevorzugte aprotische unpolare Lösungsmittel sind aliphatische Kohlenwasserstoffe wie n-Hexan, Isohexan (kommerzielles Hexan-Gemisch), n-Heptan, Dekan, Petrol-
- 35 ether, cycloaliphatische Kohlenwasserstoffe wie Cyclohexan und aromatische Kohlenwasserstoffe wie Toluol, Benzol oder Xylol.
- Untersuchungen haben gezeigt, dass die Ausbeute an Wertprodukt I durch die Anwesenheit von Wasserspuren in dem Reaktionsgemisch beeinträchtigt wird. In einer be-
- 40 vorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens trocknet man die ein-

gesetzten Materialien so weit, dass der Gehalt an Wasser im aprotischen, polaren Lösungsmittel nicht mehr als 0,5 Gew.-%, häufig nicht mehr als 0,2 Gew.-%, vorzugsweise nicht mehr als 0,05 und insbesondere nicht mehr als 0,02 Gew.-% Wasser, bezogen auf die Gesamtmenge an Edukt II, Edukt III und Lösungsmittel beträgt. Die quantitative Bestimmung von Wasser kann chemisch, beispielsweise durch Karl-Fischer-Titration oder physikalisch, beispielsweise durch Bestimmung der Dielektrizitätskonstanten oder quantitative HPLC erfolgen.

In einer bevorzugten Ausführungsform umfasst das erfindungsgemäße Verfahren daher auch eine Vorbehandlung des Lösungs- oder Verdünnungsmittels und/oder der Edukte zur Trocknung der eingesetzten Chemikalien. Verfahren zum Trocknen von Lösungsmitteln sind dem Fachmann auf dem Gebiet der organischen Synthese bekannt, beispielsweise durch Verwendung von Trockenmitteln.

Ein bevorzugtes Verfahren umfasst das Trocknen durch azeotrope Trocknung. Bei der azeotropen Trocknung versetzt man den zu trocknenden Stoff mit einer Chemikalie, die mit Wasser ein Azeotrop bildet (Schleppmittel) und entfernt anschließend das wasserhaltige Azeotrop auf destillativem Weg. Üblicherweise handelt es sich bei dem Schleppmittel um ein organisches Lösungsmittel. Beispiele hierfür sind Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylol, Pentan oder Hexan, Chloraromaten wie Chlorbenzol und Alkylester aliphatischer Carbonsäuren wie Ethylacetat und n-Butylacetat.

In einer bevorzugten Ausführungsform legt man das Enamin III in dem aprotischen, polaren Lösungs- oder Verdünnungsmittel, beispielsweise N,N-Dimethylformamid, vor. Anschließend gibt man 20 bis 200 Vol.-%, vorzugsweise 50 bis 150 Vol.-% und insbesondere 80 bis 130 Vol.-%, bezogen auf das aprotisch polare Lösungs- bzw. Verdünnungsmittel, eines hierfür geeigneten Schleppmittels zu und trocknet azeotrop. Die erforderliche Trocknungsdauer hängt naturgemäß vom Wassergehalt der eingesetzten Stoffe, von der Ansatzgröße und von den verwendeten Apparaturen ab und kann vom Fachmann durch Routinemethoden ermittelt werden. Anschließend setzt man das Enamin III mit dem Phenyliso(thio)cyanat II auf die nachfolgend beschriebene Weise um.

Bei dem erfindungsgemäßen Verfahren können die Edukte und Reagenzien grundsätzlich in beliebiger Reihenfolge zusammengegeben werden, d. h. die Reaktanden und die Base können getrennt, gleichzeitig oder nacheinander in das Reaktionsgefäß eingebracht und zur Reaktion geführt zu werden. Bei allen Verfahrensvarianten setzt man vorzugsweise das Enamin III, die Base und/oder das Phenyliso(thio)cyanat II verdünnt in einem der vorgenannten Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemische ein.

Vorteilhaft legt man das Enamin III vor und gibt unter Durchmischen, z. B. Rühren, die Base in den Reaktionsansatz. Die Reaktionstemperatur bei der Basenzugabe richtet

20

sich nach der Reaktivität der eingesetzten Base. In der Regel liegen sie in einem Bereich von -20°C bis 80°C . Vorteilhaft rührt man zur Vervollständigung der Reaktion noch bei der gleichen Temperatur oder höherer Temperatur nach. Die erforderlichen Reaktionszeiten kann der Fachmann anhand von Routinemethoden ermitteln.

5

- Vorteilhaft gibt man die Base zu dem Enamin III. In der Regel erfolgt die Zugabe der Base unter Temperaturkontrolle. Beispielsweise gibt man die Alkali- oder Erdalkalimetallhydride zu dem Enamin III bevorzugt in einem Temperaturbereich von -20°C bis 20°C und rührt in diesem Temperaturbereich zur Vervollständigung der
- 10 Deprotonierung des Enamins nach. Bei Verwendung von Alkali- oder Erdalkalimetallcarbonaten erfolgt die Basenzugabe zu dem Enamin III in der Regel bei Temperaturen von nicht mehr als 50°C , insbesondere nicht mehr als 45°C , z.B. im Bereich von 20°C bis 50°C und man rührt bei Temperaturen bis 80°C , z. B. 35 bis 80°C nach. Bei Verwendung von Alkali- und Erdalkalimetallalkoholaten erfolgt die Basenzugabe insbesondere bei Temperaturen von -20°C bis 50°C , vorteilhaft -15°C bis 20°C und man
- 15 rührt bei Temperaturen von -10°C bis 80°C nach. Danach gibt man das Phenyliso(thio)cyanat II zu und führt die Reaktion zu Ende.

- Selbstverständlich kann man auch die Base im Falle der Verwendung von Alkali- oder
- 20 Erdalkalimetallalkoholaten oder -carbonaten in einem getrockneten, polaren Lösungsmittel vorlegen, danach das Enamin III in einem der zuvor genannten, getrockneten polaren Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemische zugeben oder wie zuvor beschrieben azeotrop trocknen und dann das Phenyliso(thio)cyanat II zugegeben. Alternativ kann man auch die Verbindungen II und III als Gemisch in einem der zuvor genannten,
- 25 getrockneten polaren Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemische vorlegen und anschließend die Base in einem der zuvor genannten, getrockneten Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemische zugeben. In einer weiteren Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens legt man die Base in dem zuvor genannten, getrockneten Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemische vor und gibt danach ein Gemisch aus Verbindung II und
- 30 III in einem der zuvor genannten, getrockneten Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemische zu.

- Die Reaktion wird vorzugsweise so durchgeführt, dass man die Base zu dem Enamin der Formel III in einem der vorgenannten getrockneten Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemische gibt. Nach dem Nachrühren fügt man das Phenyliso(thio)cyanat II in einem
- 35 der vorgenannten Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemische zu und lässt noch nachreagieren.

21

Die Reaktionstemperatur für die Umsetzung des Phenyliso(thio)cyanats II mit dem Enamin III in Gegenwart einer Base liegt in der Regel in einem Bereich von -20 bis 80 °C.

Bei Verwendung von Alkali- oder Erdalkalimetallhydriden als Base gibt man in der Regel das Phenyliso(thio)cyanat II bei einer Temperatur von -20 °C bis 20 °C, vorzugsweise -5 bis 10 °C zu dem Gemisch aus Base und Enamin III und rührt danach bei Temperaturen bis 50°C, z.B. 20 bis 50 °C nach.

Bei Verwendung von Alkali- und Erdalkalimetallalkoholaten gibt man üblicherweise das Phenyliso(thio)cyanat II bei einer Temperatur von -20 °C bis 20 °C, vorzugsweise -15 °C bis 10 °C zu dem Gemisch aus Base und Enamin III und rührt bei Temperaturen bis 80°C, z.B. 0 bis 80°C nach.

Bei Verwendung von Alkali- und Erdalkalimetallcarbonaten erfolgt üblicherweise die Zugabe des Phenyliso(thio)cyanates II zu dem Gemisch aus Base und Enamin III bei Temperaturen bis 50°C, z.B. 20 bis 50°C und zur Vervollständigung der Umsetzung rührt man anschließend bei Temperaturen bis 80 °C, z.B. 20 bis 80°C, vorzugsweise 40 bis 80°C nach. Die zur Erreichung des gewünschten Umsatzes erforderliche Reaktionszeit kann der Fachmann durch Routinemethoden ermitteln.

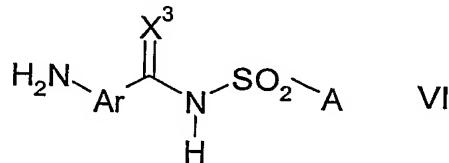
Die Reaktion kann bei Normaldruck, sowie bei Unterdruck oder unter erhöhtem Druck, kontinuierlich oder diskontinuierlich durchgeführt werden. In der Regel ist es von Vorteil, die Umsetzung unter einer Schutzgasatmosphäre wie Stickstoff durchzuführen.

Die Aufarbeitung zur Gewinnung des Zielproduktes kann nach den hierfür üblichen Verfahren erfolgen. In der Regel wird man hierzu die basische Reaktionsmischung durch Zugabe von Säure auf einen pH-Wert ≤ 4 , insbesondere ≤ 2 einstellen und anschließend durch Zugabe von Wasser eine Kristallisation oder Fällung der Verbindung I bewirken. Zugabe von Säure und Wasser können auch gleichzeitig erfolgen, beispielsweise durch Zugabe einer verdünnten wässrigen Säuren. Grundsätzlich kann man das Reaktionsgemisch auch wässrig-extraktiv aufarbeiten, z.B. indem man nach Neutralisation der alkalischen Reaktionsmischung diese, gegebenenfalls nach Entfernen der Hauptmenge des Lösungsmittels, zwischen Wasser und einem mit Wasser nicht mischbaren organischen Lösungsmittel verteilt und anschließend die Verbindung I aus der organischen Phase isoliert. Diesen Methoden können sich weitere Schritte zur Reinigung, z.B. Fällung, Kristallisation und/oder extraktive Schritte, anschließen.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens als Edukte benötigten Enamine der Formel III sind bekannte Verbindungen und/oder lassen sich in Analogie zu bekannten Verfahren herstellen (z.B. A. Lutz, A. und S. Troto, J. of Heterocyclic Chem. 1972, 9, 3, 513-522).

22

Die Phenyliso(thio)cyanate der Formel II sowie Verfahren zu deren Herstellung sind Gegenstand der älteren deutschen Patentanmeldung 102 50 614.0, auf deren Offenbarung hiermit Bezug genommen wird. Dieses Verfahren umfasst die Umsetzung einer Verbindung VI,



worin X^3 , Ar und A die zuvor genannten Bedeutungen aufweisen, mit einem Phosgenierungsmittel wie Phosgen, Thiophosgen oder Diphosgen, in hoher Ausbeute und Reinheit.

Die Umsetzung von Verbindung VI mit dem Phosgenierungsmittel erfolgt üblicherweise in einem inerten organischen Lösungsmittel. Als Lösungsmittel verwendet man für diese Umsetzungen - je nach Temperaturbereich - Kohlenwasserstoffe wie Pentan, Hexan, Cyclopentan, Cyclohexan, Toluol, Xylol, chlorierte Kohlenwasserstoffe wie Methylchlorid, Chloroform, 1,2-Dichlorethan, 1,1,2,2-Tetrachlorethan, Chlorbenzol, 1,2-, 1,3- oder 1,4-Dichlorbenzol, Ether wie 1,4-Dioxan, Anisol, Glykolether wie Dimethylglykolether, Diethylglykolether, Diethylenglykoldimethylether, Ester wie Ethylacetat, Propylacetat, n-Butylacetat, Methylisobutyrat, Isobutylacetat, Carbonsäureamide wie N,N-Dimethylformamid, N-Methylpyrrolidon, Carbonate wie Dimethylcarbonat, Diethylcarbonat, Ethylencarbonat, Nitrokohlenwasserstoffe wie Nitrobenzol, Tetraalkylharnstoffe wie Tetraethylharnstoff, Tetrabutylharnstoff, Dimethylethylenharnstoff, Dimethylpropylenharnstoff, Nitrile wie Acetonitril, Propionitril, Butyronitril oder Isobutyronitril oder auch Gemische einzelner Lösungsmittel.

Bei Verwendung von Phosgen wird man vorzugsweise ein Lösungsmittel einsetzen, das weitgehend von protischen Verunreinigungen wie Wasser und Alkoholen befreit ist. Bei der Herstellung der Isothiocyanate kann man jedoch auch in Anlehnung an Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, 4. Auflage, Bd. IX, S. 875, die Umsetzung von II mit Thiophosgen in einem Zweiphasensystem aus Wasser und einem damit nicht mischbaren organischen Lösungsmittel oder auch in Wasser durchführen.

Die Reaktionstemperatur wird in der Regel 180 °C, vorzugsweise 120 °C und insbesondere 100 °C nicht überschreiten und wird in der Regel wenigstens 40 °C und vorzugsweise wenigstens 50 °C betragen. Häufig wird man so vorgehen, dass man zumindest die Hauptmenge des Phosgenierungsmittels bei einer niedrigen Temperatur, z. B. im Bereich von 0 bis 40 °C, insbesondere 10 bis 40 °C und speziell 20 bis 30 °C

23

zugibt und während oder nach beendeter Zugabe auf eine Temperatur im Bereich von 40 bis 180 °C, insbesondere 50 bis 120 °C und speziell 70 bis 100 °C erwärmt bis der Umsatz vollständig ist.

- 5 In der Regel setzt man 0,9 bis 2, vorzugsweise 0,95 bis 1,5, besonders bevorzugt 0,98 bis 1,09 Moläquivalente Phosgenierungsmittel pro Mol der Verbindung VI ein.

- Gegebenenfalls führt man die Umsetzung von VI in Gegenwart einer Base durch. Als Basen kommen beispielsweise basische anorganische Verbindungen in Betracht, z. B.
- 10 Alkali- oder Erdalkalihydroxide, -hydrogencarbonate oder -carbonate. Man kann die Reaktion jedoch auch in Gegenwart einer organischen Base, beispielsweise eines tertiären Amins wie Triethylamin, Tri-n-propylamin, N-Ethyldiisopropylamin, Tri-n-butylamin, Pyridin, α -, β -, γ -Picolin, 2,4-, 2,6-Lutidin, N-Methylpyrrolidin, Dimethylanilin, N,N-Dimethylcyclohexylamin, Chinolin oder Acridin durchführen. Die Base (berechnet
- 15 als Basenäquivalent) kann substöchiometrisch, überstöchiometrisch oder äquimolar, bezogen auf die Verbindung VI, eingesetzt werden. Pro Mol der Verbindung VI setzt man im allgemeinen 0,01 bis 6 Mol, vorzugsweise 0,1 bis 3 Mol Base ein.

- In einer anderen Ausführungsform des Verfahrens führt man die Umsetzung in Gegenwart von Chlorwasserstoff durch. Die Menge an Chlorwasserstoff beträgt dann üblicherweise 0,9 bis 5,0 mol, vorzugsweise 1,0 bis 2,5 mol und insbesondere 1,0 bis 1,2 mol Chlorwasserstoff pro Mol der Verbindung VI. Hierbei wird man in der Regel so vorgehen, dass man zunächst in eine Lösung oder Suspension die Verbindung VI in einem der vorgenannten Lösungsmittel die vorgenannte Menge an gasförmigen Chlor-
- 20 wasserstoff einleitet oder eine Lösung von Chlorwasserstoff in einem Lösungsmittel zugibt, dann das Phosgenierungsmittel in der zuvor beschriebenen Weise zugibt und die Reaktion dann in der oben beschriebenen Weise fortführt. Das Einleiten von Chlorwasserstoff erfolgt üblicherweise bei Temperaturen zwischen 10 °C und 60 °C, vorzugsweise bei 20 bis 30 °C.

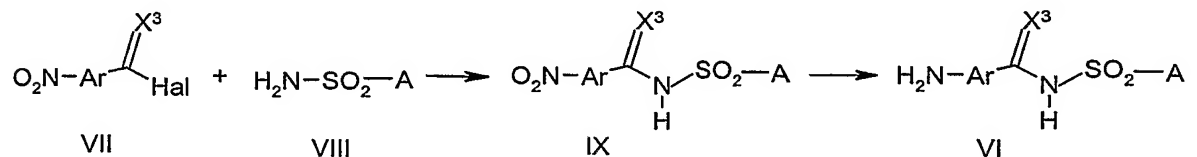
- 30 Sofern man das Verfahren in Gegenwart von Chlorwasserstoff durchführt, kann Aktivkohle als Katalysator verwendet werden. Zweckmäßigerweise beträgt die Menge an Aktivkohle 1 bis 10 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 3 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht der Verbindung VI.

- 35 Die Verbindungen der allgemeinen Formel VI sind ebenfalls aus der älteren deutschen Patentanmeldung DE 102 50 614.0 bekannt. Die Verbindungen der Formel VI können in Analogie zu bekannten Verfahren zur Herstellung von Anilinen gewonnen werden.

24

Die Anilinverbindungen der Formel VI kann man beispielsweise gemäß Schema 1 herstellen, indem man zunächst eine Aroylverbindung der Formel VII mit einem Sulfamid-säureamid VIII im Sinne einer Kondensationsreaktion zu einem N-Aroysulfamidsäureamid der allgemeinen Formel IX umsetzt und anschließend das erhaltene N-Aroysulfamidsäureamid IX zur Verbindung VI reduziert.

Schema 1:



- 10 In Schema 1 haben die Variablen A, Ar und X³ die vorgenannten Bedeutungen. Die Kondensation von Aroylverbindungen der allgemeinen Formel VII mit Sulfamidsäureamiden der allgemeinen Formel VIII zu den entsprechenden Benzoylsulfamiden der allgemeinen Formel IX erfolgt in Anlehnung an bekannte Verfahren, beispielsweise wie in der WO 01/83459, S. 31-35, in der PCT/EP 03/05126 beschrieben, auf deren Offenbarung hiermit Bezug genommen wird.

Die Reduktion der Nitroverbindung IX zum Anilin VI gelingt beispielsweise mit naszierendem Wasserstoff. Hierzu setzt man die Nitroverbindung IX mit einer Säure in Gegenwart eines unedlen Metalls um. Unedle Metalle sind naturgemäß solche, die von einer Brönstedsäure unter Wasserstoffentwicklung gelöst werden. Derartige Metalle weisen in der Regel ein Normalpotential < 0 V und insbesondere kleiner gleich -0,1 V, z. B. im Bereich von -0,1 bis -1,0 V (in saurer wässriger Lösung bei 15 °C und 1 bar) auf. Beispiele für geeignete Metalle sind Zn, Fe und Sn, insbesondere Fe. Als Säuren kommen für diesen Zweck sowohl anorganische Mineralsäuren, beispielsweise Salzsäure oder verdünnte Schwefelsäure, oder Mischungen aus anorganischer Säure und einem inerten Lösungsmittel, beispielsweise gasförmige HCl in einem Ether oder einem Alkohol oder in einer Mischung davon, oder organische Carbonsäuren, zweckmäßig Essigsäure, Propionsäure oder Buttersäure, in Betracht.

- 30 Als Reduktionsmittel kommen weiterhin auch Metallhydride und Halbmetallhydride wie Aluminiumhydrid und davon abgeleitete Hydride wie Lithiumaluminiumhydrid, Diisobutylaluminiumhydrid, Borhydride wie Diboran und davon abgeleitete Boranate wie Natriumborhydrid oder Lithiumboranat in Betracht. Hierzu bringt man die Nitroverbindung IX in einem inerten Lösungsmittel mit dem komplexen Metallhydrid bei 10 bis 65 °C, vor-
- 35 teilhaft 20 bis 50 °C in Kontakt.

25

Ein weiteres geeignetes Reduktionsmittel für die Umwandlung der Verbindung IX in die Verbindung VI ist Wasserstoff in Gegenwart katalytischer Mengen an Übergangsmetallen oder Übergangsmetallverbindungen, insbesondere der 8. Nebengruppe.

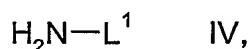
- 5 Die Reduktion der Verbindung IX zur Verbindung VI kann auch mit Natriumsulfid, vorteilhaft in wässrig ammoniakalischer Lösung, in Gegenwart von Ammoniumchlorid gemäß dem in Org. Syn., Coll. Vol., 3, 82 (1955) beschriebenen Verfahren erfolgen.

- 10 Die in Schema 1 eingesetzten Aroylverbindungen VII sind nach an sich im Stand der Technik bekannten Verfahren erhältlich oder lassen sich in Anlehnung an bekannte Verfahren herstellen, beispielsweise gemäß US 6,251,829, EP 415 641, EP 908 457, EP 1176133 und WO 01/087872.

- 15 Das erfindungsgemäße Verfahren ermöglicht die Herstellung des Wertproduktes I in hoher Ausbeute und vorzüglicher Reinheit, so dass aufwändige Reinigungsverfahren nicht erforderlich sind. Das erfindungsgemäße Verfahren ist somit einfacher und wirtschaftlicher durchzuführen als die aus dem Stand der Technik bekannten Verfahren. Führt man die Umsetzung mit einem Enamin III durch, worin R^{1a} beispielsweise für C_1 - C_6 -Alkyl, insbesondere für Methyl steht, so erhält man direkt in hoher Ausbeute und
20 Reinheit die in der WO 01/83459 beschriebenen Verbindungen.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist die Umsetzung der nach dem erfindungsgemäßen Verfahren erhaltenen Verbindungen I mit R^1 = Wasserstoff mit

- 25 (A) einem Aminierungsmittel der Formel IV

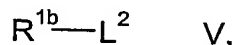


- worin L^1 für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe steht,
30 bevorzugt für Halogen, Hydrogensulfat, C_1 - C_6 -Alkylsulfonyloxy, C_1 - C_6 -Halogenalkylsulfonyloxy, Phenylsulfonyloxy oder Phenylloxy,
wobei der Phenylring gegebenenfalls mit Halogen, Nitro, C_1 - C_6 -Alkyl oder C_1 - C_6 -Halogenalkyl ein- oder mehrfach substituiert ist,
besonders bevorzugt für Halogen, Hydrogensulfat, C_1 - C_6 -Alkylsulfonyloxy, C_1 -
35 C_6 -Halogenalkylsulfonyloxy, Phenylsulfonyloxy, p-Toluolsulfonyloxy, p-Chlorphenylsulfonyloxy, p-Bromphenylsulfonyloxy, oder p-Nitrophenylsulfonyloxy,
insbesondere bevorzugt Chlor, Methylsulfonyloxy, Trifluormethylsulfonyloxy oder Phenylsulfonyloxy;

26

wobei man eine Verbindung der Formel I erhält, worin die Variablen R^2 , R^3 , X^1 , X^2 , X^3 , Ar und A die zuvor genannten Bedeutungen und vorzugsweise die bevorzugten Bedeutungen aufweisen und R^1 für Amino steht, oder mit

- 5 (B) einem Alkylierungsmittel der Formel V



worin

- 10 R^{1b} für C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Halogenalkenyl, C_3 - C_6 -Alkynyl oder C_3 - C_6 -Halogenalkynyl, bevorzugt für C_1 - C_6 -Alkyl, sehr bevorzugt für C_1 - C_4 -Alkyl; und
- 15 L^2 für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe, bevorzugt für Halogen, Hydrogensulfat, C_1 - C_6 -Alkylsulfonyloxy, C_1 - C_6 -Halogenalkylsulfonyloxy oder Phenylsulfonyloxy, wobei der Phenylring gegebenenfalls mit Halogen, Nitro, C_1 - C_6 -Alkyl oder C_1 - C_6 -Halogenalkyl ein- oder mehrfach substituiert ist, besonders bevorzugt für Halogen, Hydrogensulfat, C_1 - C_6 -Alkylsulfonyloxy, C_1 - C_6 -Halogenalkylsulfonyloxy, Phenylsulfonyloxy, p-Toluolsulfonyloxy, p-Chlorphenylsulfonyloxy, p-Bromphenylsulfonyloxy, oder p-Nitrophenylsulfonyloxy, insbesondere bevorzugt Chlor, Methylsulfonyloxy, Trifluormethylsulfonyloxy oder Phenylsulfonyloxy, steht;
- 20

- 25 wobei man eine Verbindung der allgemeinen Formel I erhält, worin die Variablen R^2 , R^3 , X^1 , X^2 , X^3 , Ar und A die zuvor genannten Bedeutungen und vorzugsweise die bevorzugten Bedeutungen aufweisen und R^1 die für R^{1b} genannten Bedeutungen aufweist.

- 30 Das Verfahren zur Alkylierung oder Aminierung der Verbindung I mit R^1 ist insofern überraschend, da man die Bildung entsprechender N-Alkylsulfonamide oder Gemische aus N-Alkylsulfonamiden oder N-Alkyl substituierten (Thio)Uracilen bzw. Dithiouracilen erwartet hätte. Es ist bekannt, dass Schwefelsäurediamide in einfacher Weise mit Schwefelsäurediestern oder Arensulfonsäureestern in Gegenwart einer Base alkyliert werden, siehe beispielsweise R. Sowada, J. Prakt. Chem. 25, 88 (1964). Im Falle von
- 35 trisubstituierten Schwefelsäurediamiden ist die Bildung von tetrasubstituierten Schwefelsäurediamiden bekannt, siehe B. Unterhalt, E. Seebach, Arch. Pharm. 314, 51 (1981). Ebenso lassen sich Schwefelsäurediamide, bei denen die Amidfunktion bereits einen Acylrest trägt, alkylieren, siehe K. C. C. Bancroft et al., J. Heterocycl. Chem. 15, 1521 (1978); A. Martinez et al., Bioorg. Med. Chem. Lett. 9 (21), 3133 (1999). Der

27

Fachmann hätte daher – aufgrund der leichten Alkylierbarkeit der Sulfamindseitenkette - die bevorzugte Alkylierung am Sulfonamidstickstoffatom oder zumindest die Bildung dialkylierter Produkte erwartet.

- 5 Die Einführung der Aminogruppe am (Thio)Uracilring beziehungsweise Dithiouracilring gelingt überraschenderweise in Anlehnung an bekannte Verfahren zur Einführung der Aminogruppe am Uracilstickstoff. Solche Verfahren sind beispielsweise in der DE 196 52431 beschrieben, auf deren Offenbarung zur elektrophilen Aminierung hiermit im vollen Umfang Bezug genommen. Als geeignete Aminierungsreagentien der Formel IV
10 kommen beispielsweise 1-Aminooxy-2,4-dinitrobenzol oder O-Mesitylensulfonylhydroxylamin in Betracht.

- Gegebenenfalls erfolgt die Umsetzung in Gegenwart einer Base. Als Base kommen alle üblichen anorganischen oder organischen Basen in Betracht. Geeignete Basen
15 sind z.B. die im Zusammenhang mit der Herstellung der Verbindung I durch Umsetzung von II mit III genannten Basen. Bevorzugte Basen sind Alkalimetallalkoholate, insbesondere Lithium-, Natrium- oder Kaliumalkoholate wie Natriummethylat, Natriumethylat, Lithiumethylat, Kaliumethylat, Kalium-tert.-butylat, Natrium-tert.-butylat, Natrium-isopropylat, Kalium-tert.-pentylat, Alkalimetallhydride wie Natriumhydrid, Kaliumhydrid, Alkalimetallcarbonate wie Lithiumcarbonat, Natriumcarbonat,
20 Kaliumcarbonat, Cäsiumcarbonat oder tertiäre Amine, insbesondere Amidinbasen wie 1,8-Diazabicyclo[5.4.0]undec-7-en. In der Regel setzt man die Verbindung I mit $R^1 =$ Wasserstoff und die Base annähernd äquimolar ein.

- 25 Die Umsetzung der Verbindung I mit $R^1 =$ Wasserstoff mit einem Aminierungsreagenz der Formel IV erfolgt in der Regel in einem inerten organischen Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch. Für diesen Zweck bevorzugte Lösungsmittel sind Nitrile wie Acetonitril, Propionitril oder Butyronitril, Ketone wie Aceton und Methylethylketon, Carbonate wie Dimethylcarbonat, Diethylcarbonat und Ethylencarbonat sowie Amide wie
30 N,N-Dimethylformamid, N,N-Dimethylacetamid und N-Methylpyrrolidon. Geeignet sind auch organische Lösungsmittel mit basischem Charakter, z. B. die vorgenannten tertiären Amine wie Trialkylamine und Pyridinverbindungen.

- In der Regel wird man die Umsetzung bei Temperaturen von 0 bis 80 °C, vorzugsweise
35 zwischen 10 und 60 °C durchführen. Hierfür setzt man in der Regel die Verbindung I mit $R^1 =$ Wasserstoff und das Aminierungsreagenz der Formel IV annähernd äquimolar ein. Es ist jedoch auch möglich, eine der Komponenten in einem größeren Überschuss zu verwenden, wobei der Überschuss vorzugsweise nicht mehr als 50 mol-%, bezogen auf die im Unterschuss vorliegende Komponente, betragen wird.

Die Aufarbeitung des erhaltenen Reaktionsgemisches erfolgt nach bekannten Verfahren, beispielsweise durch wässrig-extraktive Aufarbeitung. Auf diesem Weg können Phenyl(thio)uracile und Phenylthiouracile I mit $R^1 = NH_2$ auf einfachem und wirtschaftlichem Weg hergestellt werden.

5

In einer weiteren Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens setzt man zunächst das Enamin der Formel III mit $R^{1a} =$ Wasserstoff in Gegenwart eines Überschusses an Base mit dem Phenyliso(thio)cyanat der Formel II um, ohne die Verbindung I mit $R^1 =$ Wasserstoff zu isolieren oder zu reinigen. Danach versetzt man dann das Reaktions-

10 gemisch mit einem Aminierungsmittel der allgemeinen Formel IV, so dass man direkt die Verbindung I mit $R^1 =$ Amino erhält.

Die N-Alkylierung der Verbindung I am freien (Thio)Uracilstickstoffatom gelingt in für Uracile an sich bekannter Weise durch Umsetzung der Verbindung I mit $R^1 =$ Wasser-

15 stoff mit einem Alkylierungsmittel $R^{1b}-L^2$ (V), wie sie beispielsweise in der US 4,943,309 beschrieben sind, auf deren Offenbarung zur Alkylierung hiermit im vollen Umfang Bezug genommen.

Beispiele für eine geeignete, nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe L^2 sind Halogenid, vorzugsweise Chlorid, Bromid oder Iodid, Sulfat, Phenylsulfonyloxy, worin der

20 Phenylrest gegebenenfalls mit Halogen, Nitro oder C_1-C_6 -Alkyl ein- oder mehrfach, substituiert ist wie Phenylsulfonyloxy, p-Toluolsulfonyloxy, p-Chlorphenylsulfonyloxy, p-Bromphenylsulfonyloxy oder p-Nitrophenylsulfonyloxy, C_1-C_6 -Alkylsulfonyloxy wie Methylsulfonyloxy, C_1-C_6 -Halogenalkylsulfonyloxy wie Trifluormethylsulfonyloxy.

25

R^{1b} steht vorzugsweise für C_1-C_4 -Alkyl.

Bevorzugte Alkylierungsmittel sind somit C_1-C_4 -Alkylhalogenide, Di- C_1-C_4 -alkylsulfate, Phenylsulfonsäure- C_1-C_4 -alkylester, wobei der Phenylrest gegebenenfalls mit Halogen,

30 Nitro oder C_1-C_6 -Alkyl ein- oder zweifach substituiert ist. Besonders bevorzugte Alkylierungsmittel sind Methylierungsmittel oder Ethylierungsmittel wie Dimethylsulfat, Diethylsulfat, Methyljodid, Ethyljodid, Methylbromid, Methylchlorid, Ethylbromid, Ethylchlorid, C_1-C_6 -Alkylsulfonsäuremethylester oder -ethylester oder die Methyl- oder Ethylester der zuvor genannten Phenylsulfonsäuren. Ein ganz besonders bevorzugtes Methylier-

35 ungsmittel ist Dimethylsulfat.

Im erfindungsgemäßen Verfahren kann man das Alkylierungsmittel sowohl in äquimolarer Menge, bezogen auf die Verbindung I, als auch in substöchiometrischer Menge oder überstöchiometrischer Menge einsetzen. Üblicherweise setzt man wenigstens

40 eine äquimolare Menge an Alkylierungsmittel V, bezogen auf die Verbindung I ein. Die

molaren Verhältnisse, in denen die Verbindung I mit R^1 = Wasserstoff zu Alkylierungsmittel V eingesetzt werden, liegen in der Regel im Bereich von 1:1 bis 1:3, vorzugsweise 1:1 bis 1:1,3 für das Verhältnis von Verbindung I zu Alkylierungsmittel V.

- 5 Üblicherweise führt man die Alkylierung in Gegenwart einer Base durch. Als Base kommen grundsätzlich alle Verbindungen in Betracht, die in der Lage sind, das Lactamstickstoffatom zu deprotonieren. Geeignete Basen sind z.B. die im Zusammenhang mit der Herstellung der Verbindung I durch Umsetzung von II mit III genannten Basen. Bevorzugt ist die Base ausgewählt unter Alkali- und Erdalkalimetallhydroxiden wie
- 10 Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid und Lithiumhydroxid, Alkali- und Erdalkalimetalloxiden wie Calciumoxid, Alkali- und Erdalkalimetallcarbonaten wie Lithiumcarbonat, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Cäsiumcarbonat, Magnesiumcarbonat, Calciumcarbonat, Zinkcarbonat oder Bariumcarbonat. In einer besonders bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens setzt man als Base Natriumhydroxid oder Kalium-
- 15 carbonat ein.

- Die Base kann in substöchiometrischer, überstöchiometrischer oder äquimolarer Menge, bezogen auf die Verbindung I, eingesetzt werden. Vorzugsweise setzt man wenigstens eine äquimolare Menge an Base, bezogen auf die Verbindung I ein. Die Menge an
- 20 Base wird in der Regel nicht mehr als 1,3 mol, bezogen auf 1 mol der Verbindung I, betragen.

- Die Umsetzung der Verbindungen I mit R^1 = Wasserstoff mit dem Alkylierungsmittel der Formel V wird vorteilhaft in Gegenwart eines Lösungsmittels durchgeführt. Als Lösungsmittel für diese Umsetzungen verwendet man – je nach Temperaturbereich –
- 25 aliphatische, cycloaliphatische oder aromatische Kohlenwasserstoffe wie Pentan, Hexan, Cyclopentan, Cyclohexan, Toluol, Xylol, chlorierte aliphatische und aromatische Kohlenwasserstoffe wie Dichlormethan, Trichlormethan, 1,2-Dichlorethan, 1,1,2,2-Tetrachlorethan, Chlorbenzol, 1,2-, 1,3- oder 1,4-Dichlorbenzol, Chlortoluole, Dichlortoluole, offenkettige Dialkylether wie Diethylether, Di-n-propylether, Di-n-isopropylether, Methyl-tert-butylether, cyclische Ether wie Tetrahydrofuran, 1,4-Dioxan, Anisol, Glykolether wie Dimethylglykolether, Diethylglykolether, Diethylenglykoldimethylether, Diethylenglykoldiethylether, C₁-C₄-Alkohole wie Methanol, Ethanol, n-Propanol, iso-Propanol, n-Butanol, Ketone wie Aceton, Methylethylketon, Methylisopropylketon, Methylisobutyl-
- 30 keton, Butanon, Carbonate wie Diethylcarbonat und Ethylencarbonat, N,N-Dialkylamide wie N,N-Dimethylformamid oder N,N-Dimethylacetamid, N-Alkylactame wie N-Methylpyrrolidon, Sulfoxide wie Dimethylsulfoxid, Tetraalkylharnstoffe wie Tetramethylharnstoff, Tetraethylharnstoff, Tetrabutylharnstoffe, Dimethylethylenharnstoff, Dimethylpropylenharnstoff oder Gemische dieser Lösungsmittel. Als Lösungsmittel

30

bevorzugt sind N,N-Dimethylformamid, N-Methylpyrrolidon, Aceton, Dichlormethan, Tetrahydrofuran, Toluol oder Gemische dieser Lösungsmittel.

5 Vorzugsweise führt man die Alkylierung der Verbindung I bei Temperaturen zwischen -5 °C und 100 °C, vorzugsweise bei Temperaturen zwischen 0 °C und 80 °C und insbesondere bei Temperaturen zwischen 20 °C und 50 °C durch. Die Reaktionszeit kann der Fachmann in an sich üblicher Weise durch Routinemethoden wie Dünnschichtchromatographie oder HPLC ermitteln.

10 Die Zugabe von Verbindung I, Alkylierungsmittel V und Base kann getrennt, gleichzeitig oder nacheinander erfolgen.

Vorteilhaft kann man das mehrstufige Verfahren zur Herstellung der Verbindung I mit $R^1 \neq$ Wasserstoff auch als Eintopfreaktion durchführen. Bei der Umsetzung des Phenyliso(thio)cyanats der Formel II mit dem Enamin der Formel III mit $R^{1a} =$ Wasserstoff in
15 Gegenwart eines Überschusses an Base entsteht zunächst das Uracilsalz, das ohne Isolierung oder Reinigung anschließend mit dem Alkylierungsmittel umgesetzt wird. Danach führt man die Reaktion im angegebenen Temperaturbereich zu Ende.

20 In einer anderen Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens kann man die Umsetzung auch in einem wässrigen Mehrphasensystem durchführen, vorzugsweise in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie quartären Ammoniumsalzen oder Phosphoniumsalzen. Geeignete quartäre Ammoniumsalze umfassen Tetraalkyl-(C₁-C₁₈)-ammoniumchloride, -bromide, fluoride oder -tetrafluoroborate wie Tetraethylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Tetrabutylammoniumiodid, Tetrabutylammoniumtetrafluoroborat, N-Benzyltrialkyl-(C₁-C₁₈)-ammoniumchloride, -bromide
25 oder -fluoride wie Benzyltriethylammoniumchlorid, vorzugsweise Tetrabutylammoniumbromid oder Tetrabutylammoniumiodid. Geeignete Phosphoniumsalze sind beispielsweise Tetraphenylphosphoniumchlorid oder -bromid, Tetraalkyl-(C₁-C₁₈)-phosphoniumchlorid oder -bromid wie Tetrabutylphosphoniumbromid. In der Regel setzt man den Phasentransferkatalysator in einer Menge von bis zu 20 mol-%, vorzugsweise zwischen 1 und 15 mol-% und insbesondere zwischen 2 und 12 mol-%, bezogen auf die Verbindung I mit $R^1 =$ Wasserstoff, ein.

35 Das Mehrphasensystem umfasst eine wässrige Phase und wenigstens eine organische flüssige Phase. Daneben können im Verlauf der Umsetzung auch feste Phasen auftreten. Die wässrige Phase ist vorzugsweise eine Lösung von Alkali- oder Erdalkalihydroxiden oder -carbonaten in Wasser. Bezüglich geeigneter Alkali- oder Erdalkalihydroxide oder -carbonate wird auf das zuvor Gesagte verwiesen. Besonders bevorzugt verwendet man Alkali- oder Erdalkalihydroxide, speziell Natriumhydroxid. Vorzugsweise
40

kommen für die organische Phase aliphatische, cycloaliphatische oder aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, cyclische oder offenkettige Ether oder Gemische davon in Betracht, wobei bezüglich der aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen, gegebenenfalls halogenierten Kohlenwasserstoffe, cyclischen oder offenkettigen Ether auf das zuvor Gesagte Bezug genommen wird. In einer bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens besteht das Mehrphasensystem aus wässriger Natriumhydroxid-Lösung als wässrige Phase und aus Toluol und Tetrahydrofuran oder Dichlormethan und Tetrahydrofuran als organische Phase.

Bei Verwendung eines Mehrphasensystems kann man beispielsweise die Verbindung I in einem der vorgenannten organischen Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemische vorlegen. Danach gibt man die wässrige Lösung der Base, das Alkylierungsmittel und den Phasentransferkatalysator unter Durchmischen zu und bringt dann im genannten Temperaturbereich die Umsetzung zu Ende.

Die Umsetzung kann bei Normaldruck, vermindertem Druck oder unter erhöhtem Druck, gegebenenfalls unter Inertgas kontinuierlich oder diskontinuierlich durchgeführt werden.

Die Aufarbeitung des Reaktionsgemisches zur Gewinnung des Zielproduktes I kann nach den hierfür üblichen Methoden erfolgen. In der Regel wird man das verwendete Lösungsmittel nach üblichen Verfahren, beispielsweise destillativ, entfernen. Man kann dann die Zielverbindung I in einem mit Wasser nicht mischbaren organischen Lösungsmittel aufnehmen, extrahiert etwaige Verunreinigungen mit gegebenenfalls angesäuertem Wasser, trocknet und entfernt das Lösungsmittel unter vermindertem Druck. Zur weiteren Reinigung kann man die üblichen Verfahren wie Kristallisation, Fällung oder Chromatographie anwenden. Bei Verwendung eines Zweiphasensystems wird man in der Regel extraktiv aufarbeiten.

Verbindungen der Formel I, worin einer der Reste X^1 , X^2 oder X^3 oder die Reste X^1 , X^2 und X^3 jeweils für Sauerstoff stehen, können nach bekannten Methoden durch Behandeln mit Schwefelungsmitteln in Verbindungen der allgemeinen Formel I umgewandelt werden, worin einer der Reste X^1 , X^2 oder X^3 oder die Reste X^1 , X^2 und X^3 jeweils für Schwefel stehen. Beispiele für geeignete Schwefelungsmitteln sind Organophosphorsulfide wie das Lawesson-Reagenz, Organozinn-sulfide oder Phosphor(V)sulfide (siehe auch J. March, Advanced Organic Synthesis, 2. Auflage, Wiley Interscience 1985, S. 794 und dort zitierte Literatur). Die Umsetzung kann in einem Lösungsmittel oder in Substanz durchgeführt werden. Geeignete Lösungsmittel sind die oben genannten, inerten Lösungsmittel sowie basische Lösungsmittel wie Pyridin und vergleichbare. Die

zur Umsetzung erforderliche Temperatur liegt in der Regel oberhalb Raumtemperatur und liegt insbesondere im Bereich von 50 bis 200 °C. Führt man die Umsetzung des Enamins IIII mit einem Isothiocyanat II, in dem der Rest X¹ für Schwefel steht durch, so erhält man direkt die entsprechenden 2-Thioxouracile mit X¹ = Schwefel.

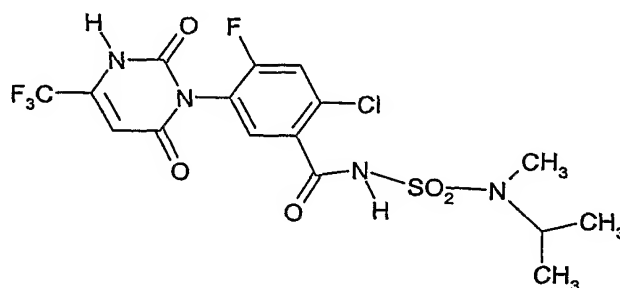
5

Das erfindungsgemäße Verfahren liefert die Uracilverbindungen der Formel I in guten Gesamtausbeuten und mit hoher Reinheit. Zudem ist es weniger aufwendig als die Verfahren des Standes der Technik.

10 Die folgenden Beispiele dienen der Erläuterung der Erfindung.

Beispiel 1: Herstellung von 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-2,6-dioxo-4-(trifluormethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl(1-methylethyl)amino]sulfonyl]-benzamid unter Verwendung von Natriumhydrid als Base

15



Unter Stickstoff rührte man ein Gemisch aus 1,70 g (9,29 mmol) 3-Amino-4,4,4-trifluorcrotonsäureethylester in 20 ml N,N-Dimethylformamid und 20 ml n-Hexan 40 Minuten am Wasserabscheider unter Rückfluss. Danach entfernte man das n-Hexan unter vermindertem Druck, kühlte das verbliebene Gemisch auf 5 bis 8 °C und gab unter Rühren in 5 Portionen 0,8 g (20 mmol) 60%iges Natriumhydrid (in Mineralöl) zu. Nach 15minütigem Nachrühren gab man zu der gelblichen Lösung unter Rühren eine Lösung von 2,8 g (8,0 mmol) N-(2-Chlor-4-fluor-5-isocyanatobenzoyl)-N'-methyl-(1-methylethyl)sulfamid in 10 ml Tetrahydrofuran und rührte 2 Stunden, zuletzt bei 22 °C nach.

Man versetzte das Reaktionsgemisch unter Rühren mit 2,0 g (33 mmol) Eisessig und 80 ml Wasser. Nach 40minütigem Rühren setzte Kristallisation ein. Zur Vervollständigung der Kristallisation stellte man den pH-Wert des wässrigen Reaktionsgemisches mit konz. Salzsäure auf pH 2 und gab weitere 40 ml Wasser zu. Man saugte den entstandenen fein kristallinen, leicht gelblichen Niederschlag ab und wusch mit Wasser und Hexan. Nach dem Trocknen in Methylenchlorid über Natriumsulfat engte man das

30

33

Lösungsmittel im Vakuum bis zur Trockne ein, wobei man 3,9 g (100 % der Theorie) der Titelverbindung mit einem Schmelzpunkt von 233 – 236 °C (Zersetzung) erhielt.

¹H-NMR (400 MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 12,8 (br, NH), 12,25 (s, NH), 7,82 (d, 1H), 7,76 (d, 1H), 6,4 (s, 1H), 4,1 (m, 1H), 2,8 (s, 3H), 1,12 (d, 3H), 1,12 (d, 6H).

5

Beispiel 2: Herstellung von 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-2,6-dioxo-4-(trifluormethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl(1-methylethyl)amino]sulfonyl]-benzamid unter Verwendung von Kaliummethoxid als Base

- 10 Auf die im Beispiel 1 beschriebene Weise behandelte man 1,70 g (9,29 mmol) 3-Amino-4,4,4-trifluorcrotonsäureethylester in 20 ml N,N-Dimethylformamid mit n-Hexan. Danach kühlte man das verbliebene Gemisch auf –12 °C und gab in einer Portion 1,47 g (19,9 mmol) 95%iges Kaliummethoxid unter Rühren zu. Man rührte das Gemisch 15 Minuten bei –15 °C. Zu der gelblichen Lösung gab man innerhalb 10 Minuten unter
- 15 Rühren bei –10 °C bis –15°C eine Lösung von 2,8 g (8,0 mmol) N-(2-Chlor-4-fluor-5-isocyanatobenzoyl)-N'-methyl-(1-methylethyl)sulfamid in 10 ml Tetrahydrofuran und rührte 3 Stunden bei –10 °C bis –12 °C. Man untersuchte das Reaktionsgemisch dünnschichtchromatographisch und stellte fest, dass während der letzten beiden Stunden keine Änderung der Reaktionszusammensetzung erfolgt war.

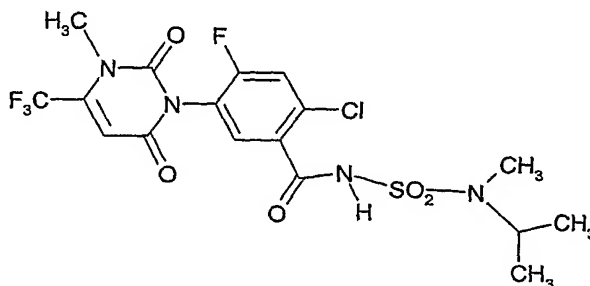
20

- Zur Aufarbeitung des Reaktionsgemisches versetzte man mit 2,0 g (33 mmol) Eisessig und 120 ml Wasser, stellte das wässrige Reaktionsgemisch mit konz. Salzsäure auf pH 2 und saugte den ausgefallenen Niederschlag ab. Zur rascheren Trocknung löste man den feuchten Niederschlag in Dichlormethan unter Zusatz von 5 Gew.-% Methanol,
- 25 wusch mit einer gesättigten Kochsalzlösung und trennte die organische Phase ab. Nach dem Trocknen über Natriumsulfat und Einengen im Vakuum erhielt man 3,16 g (81 % der Theorie) der Titelverbindung mit einem Schmelzpunkt von 230 – 233 °C (Zersetzung). Laut HPLC-Analyse war die Verbindung zu 98,2 % rein (HPLC-Säule: 250 x 4 mm, RP 18 LiChrospher, 100 (5 µm) Fa. Merck, mobile Phase: Aceto-
- 30 nitril/Wasser 60/40 Vol.-% über 1 Minute, danach 80/20 Vol.-% über 7 Minuten und abschließend 60/40 Vol.-%; Flussrate: 1 ml/min, UV 254 nm, RT: 1,26 Minuten.

Beispiel 3: Herstellung von 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-2,6-dioxo-4-(trifluormethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl(1-methylethyl)amino]sulfonyl]-benzamid Verfahren unter Verwendung von Kaliumcarbonat als Base

- 5 Unter Stickstoff erhitze man ein Gemisch aus 3,3 g (23,8 mmol) Kaliumcarbonat in 20 ml N,N-Dimethylformamid und 25 ml n-Hexan unter Rühren 30 Minuten am Wasserabscheider bei einer Innentemperatur von 70 °C am Rückfluss. Man ließ das Gemisch unter Stickstoff auf 40 °C abkühlen und gab danach 1,7 g (9,29 mmol) 3-Amino-4,4,4-trifluorcrotonsäureethylester zu, erhitze weitere 30 Minuten am Rückfluss und entfernte
- 10 danach das n-Hexan unter vermindertem Druck. Unter Rühren gab man zu dem erhaltenen, auf 22 °C abgekühlten, leicht rötlichen Gemisch 2,8 g (8,0 mmol) N-(2-Chlor-4-fluor-5-isocyanatobenzoyl)-N'-methyl-(1-methylethyl)sulfamid in 10 ml Tetrahydrofuran und rührte 30 Minuten bei 22 °C und danach 90 Minuten bei 50 bis 55 °C. Man untersuchte das Reaktionsgemisch mit HPLC unter den in Beispiel 2 beschriebenen Bedingungen und stellte fest, dass das Reaktionsgemisch einer im Vakuum eingengten Probe 45 % der Theorie der Titelverbindung mit RT = 1,26 Minuten enthielt.

- Beispiel 4: Herstellung von 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-3-methyl-2,6-dioxo-4-(trifluormethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl-(1-methylethyl)amino]sulfonyl]-benzamid durch
- 20 Umsetzung von N-(2-Chlor-4-fluor-5-isocyanatobenzoyl)-N'-methyl-(1-methylethyl)sulfamid mit 3-Methylamino-4,4,4-trifluorcrotonsäureethylester



- 25 Unter Stickstoff rührte man 0,99 g (5,021 mmol) 3-Methylamino-4,4,4-trifluorcrotonsäureethylester in 25 ml N,N-Dimethylformamid und 50 ml n-Pentan 45 Minuten am Wasserabscheider am Rückfluss. Anschließend destillierte man das n-Pentan bis zur einer Innentemperatur von 70 °C ab. Man ließ auf 40 °C abkühlen und gab danach innerhalb 15 Minuten bei einer Temperatur von bis zu 45 °C 1,13 g (10,043 mmol) Kalium-tert-butylat in 3 Portionen unter Rühren zu, wobei eine rotbraune Lösung entstand.
- 30 Nach 20minütigem Rühren bei 40 °C ließ man abkühlen und gab dann bei -15 °C bis -10 °C 1,55 g (4,419 mmol) N-(2-Chlor-4-fluor-5-isocyanatobenzoyl)-N'-methyl-(1-methylethyl)sulfamid innerhalb 2 Minuten zu, wobei sofortige Lösung eintrat. Man rührte

35

te 30 Minuten bei -10°C , ließ danach das Reaktionsgemisch auf 22°C erwärmen und rührte noch 30 Minuten bei dieser Temperatur nach.

5 Unter leichtem Kühlen säuerte man bei $20 - 22^{\circ}\text{C}$ das erhaltene Reaktionsgemisch mit 0,46 g (12,553 mmol) 4 n Salzsäure in 3,1 ml Dioxan an und engte im Vakuum ein. Den erhaltenen Rückstand verteilte man in einem Lösungsmittelgemisch aus 100 ml Methyl-tert.-butylether und 100 ml Wasser. Die organische Phase trennte man ab, trocknete über Magnesiumsulfat, filtrierte über eine Alltech-Fertigsäule (10 g/60 ml) und engte danach im Vakuum bis zur Trockne ein. Den erhaltenen Rückstand rührte man in
10 Methyl-tert.-butylether 0,5 h bei 0°C , saugte ab, wusch mit Methyl-tert.-butylether und trocknete im Vakuum, wobei man 0,97 g (41,6 % der Theorie) der Titelverbindung als glasartiges Harz mit einer ^1H -NMR-Reinheit von 95 % erhielt. Aus dem Filtrat erhielt man beim Einengen 0,9 g eines glasartigen Harzes, das nach dem ^1H -NMR-Spektrum noch etwa 0,45 g (20,3 % der Theorie) der Titelverbindung enthielt.

15 ^1H -NMR (400 MHz, CDCl_3) δ (ppm): 9,5 (br, NH), 7,63 (d, 1H), 7,37 (d, 1H), 6,37 (s, 1H), 4,29 (m, 1H), 3,58 (s, 3H), 2,92 (s, 3H), 1,18 (d, 6H).

20 Beispiel 5: Herstellung von 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-3-methyl-2,6-dioxo-4-(trifluormethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl-(1-methylethyl)amino]sulfonyl]-benzamid durch Methylierung von 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-2,6-dioxo-4-(trifluormethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl(1-methylethyl)amino]sulfonyl]-benzamid - ohne Phasentransferkatalyse

25 Zu 2,0 g (4,11 mmol) 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-2,6-dioxo-4-(trifluoromethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl(1-methylethyl)amino]sulfonyl]benzamid aus Beispiel 1 in 80 ml N,N-Dimethylformamid gab man 1,14 g (9,04 mmol) Dimethylsulfat und 0,283 g (2,055 mmol) K_2CO_3 und rührte danach 16 Stunden bei 25°C . Anschließend destillierte man bei 30°C und reduziertem Druck das N,N-Dimethylformamid ab und nahm den
30 Rückstand in etwa 250 ml Ethylacetat auf. Man säuerte das Reaktionsgemisch mit 10 %iger HCl an und extrahierte danach zweimal mit Wasser. Man trocknete die organische Phase über MgSO_4 und destillierte das Lösungsmittel ab, wobei man 1,95 g des rohen Produktes erhielt. Die Reinheit des Wertproduktes betrug laut ^1H -NMR und HPLC 77 % (entspricht einer Ausbeute von 73%). Zur Reinigung chromatographierte man 0,92 g dieses rohen Produktes an Kieselgel (Säule $28 \times 4,5$ cm) mit Cyclohexan/Essigester 9/1 bis 1/1, wobei man vier Fraktionen erhielt. Die 3. Fraktion (0,58 g; entspricht 59% isolierter Ausbeute) enthielt das gewünschte Wertprodukt in reiner Form.

¹H-NMR-Daten (DMSO-d₆) δ(ppm) : 12,2 (NH), 7,8 (d, 1 H), 7,7 (d, 1 H), 6,6 (s, 1 H), 4,1 (sept, 1 H), 3,5 (s, 3 H), 3,3 (s, 3 H), 2,9 (s, 3 H), 1,2 (d, 6 H)

5 Beispiel 6: Herstellung von 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-3-methyl-2,6-dioxo-4-(trifluormethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl-(1-methylethyl)amino]sulfonyl]-benzamid durch Methylierung von 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-2,6-dioxo-4-(trifluormethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl(1-methylethyl)amino]sulfonyl]-benzamid - unter Phasentransferkatalyse (mit Tetrahydrofuran und Toluol als organische Phase und Tetrabutylammoniumbromid als Phasentransferkatalysator)

10 Zu einem Lösungsmittelgemisch aus 135 g Toluol und 27 g Tetrahydrofuran gab man bei 25 °C 12,45 g (0,024 mol) 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-2,6-dioxo-4-(trifluormethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl(1-methylethyl)amino]sulfonyl]benzamid (93,9%ig) aus Beispiel 1 und versetzte danach das Gemisch mit einer Lösung aus 2,3 g (0,0288 mol) Natriumhydroxid (50%ig) in 57,5 g Wasser. Zu dem Reaktionsgemisch gab man 0,77 g (0,0024 mol) Tetrabutylammoniumbromid und 3,69 g (0,0293 mol) Dimethylsulfat zu. Das zweiphasige Reaktionsgemisch rührte man 23 Stunden intensiv bei 25°C.

20 Danach trennte man die wässrige Phase ab und wusch die organische Phase zweimal mit jeweils 100 ml Wasser. Nach dem Trocknen der vereinten organischen Phase destillierte man das Lösungsmittel bei reduziertem Druck ab, wobei man 13,8 g eines rohen Produktes erhielt, welches nach quantitativer HPLC die Titelverbindung zu 77,5% enthielt (entspricht einer Ausbeute von 88,9%).

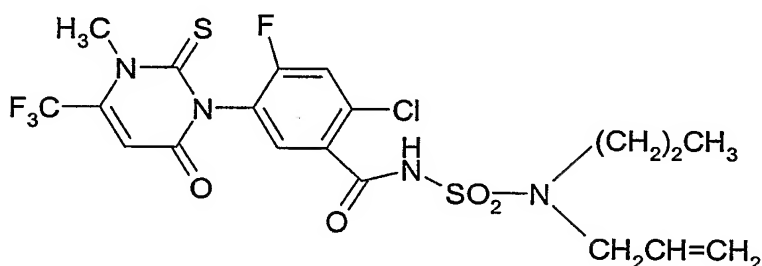
25 Beispiel 7: Herstellung von 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-3-methyl-2,6-dioxo-4-(trifluormethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl-(1-methylethyl)amino]sulfonyl]-benzamid durch Methylierung von 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-2,6-dioxo-4-(trifluormethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl(1-methylethyl)amino]sulfonyl]-benzamid - unter Phasentransferkatalyse (unter Verwendung von Tetrahydrofuran und Methylenchlorid als organische Phase und Tetrabutylammoniumiodid als Phasentransferkatalysator)

30 Zu einem Lösungsmittelgemisch aus 250 ml Dichlormethan und 125 ml Tetrahydrofuran gab man 5 g (10,3 mmol) 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-2,6-dioxo-4-(trifluoromethyl)-1(2H)-pyrimidinyl]-4-fluor-N-[[methyl(1-methylethyl)amino]sulfonyl]benzamid aus Beispiel 1 und versetzte danach mit einer Lösung von 0,411 g (10,3 mmol) NaOH in 375 ml Wasser. Zu dem Reaktionsgemisch gab man 0,38 g (1,03 mmol) Tetrabutylammoniumiodid und 1,36 g (10,8 mmol) Dimethylsulfat und rührte das Zwei-Phasen-Gemisch 14 Stunden mit 1000 Umdrehungen/min.

37

Man trennte die wässrige Phase ab und engte die organische Phase unter verminder-
tem Druck bis zur Trockne ein. Die chromatographische Reinigung an Kieselgel erfolgte
auf die in Beispiel 5 beschriebene Weise, wobei man 4 Fraktionen erhielt. Nach Ent-
fernen des Lösungsmittels enthielt die erste Fraktion 0,54 g eines Gemisches, das ge-
5 gemäß ^1H -MNR zu 90 % aus dem gewünschten Wertprodukt bestand und die zweite
Fraktion 2 enthielt 2,4 g des Wertprodukts mit einer Reinheit > 95 % (Ausbeute bezo-
gen auf beide Fraktionen: 56%).

10 Beispiel 8: 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-3-methyl-4-(trifluormethyl)-6-oxo-2-thioxo-1-(2H)-
pyrimidinyl]-4-fluor N-[(1-methylethyl)-propyl-amino]sulfonyl]-benzamid

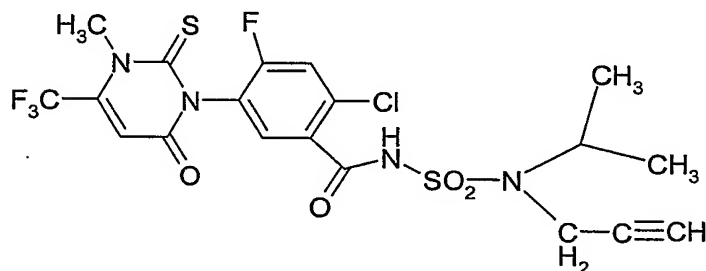


15 Unter Stickstoff erhitze man ein Gemisch aus 30 ml N,N-Dimethylformamid und 50 ml
n-Hexan unter Rühren 1 Stunde am Rückfluss und destillierte anschließend das Hexan
bei einer Innentemperatur von 80 – 90 °C ab. Man ließ auf 30 °C abkühlen und gab
unter Rühren 0,75 g (3,828 mmol) 3-Methylamino-4,4,4-trifluorcrotonsäureethylester
zu, kühlte das Reaktionsgemisch auf –20 °C und gab in 3 Portionen 0,2 g (7,92 mmol)
20 95%iges Natriumhydrid unter Rühren zu, wobei sich ein gelber Niederschlag bildete.
Man rührte noch 15 Minuten bei –15 °C nach und gab danach bei –15 °C zu dem Ge-
misch 1,5 g (3,828 mmol) N-(2-Chlor-4-fluor-5-isothiocyantobenzoyl)-N'-allyl-(1-
propyl)sulfamid. Nach 15minütigem Rühren bildete sich eine braune Lösung. Man rühr-
te noch 1 Stunde bei –15 °C und danach 8 Stunden bei 22 °C nach. Das Reaktions-
25 gemisch goss man unter Rühren in 100 ml 1 N Salzsäure und extrahierte das wässrige
Gemisch dreimal mit Methyl-tert.-butylether. Die vereinigten organischen Phasen ext-
rahierte man erneut mit 1 n Salzsäure, wusch danach die organische Phase mit Was-
ser und trocknete die organische Phase über Magnesiumsulfat. Nach dem Abfiltrieren
des Trockenmittels engte man das Filtrat im Vakuum ein. Den Rückstand reinigte man
30 durch Flash-Chromatographie an Kieselgel (3 x 20 cm Säule, Eluierungsmittel: Dich-
lormethan) und erhielt nach dem Einengen des Eluats im Vakuum 0,65 g (31,3 % der
Theorie) der Titelverbindung mit einem Schmelzpunkt von 74 – 75 °C. Nach dem ^1H -
NMR-Spektrum lag ein Rotamerengemisch im Verhältnis von 7:3 vor. Laut HPLC-

38

Analyse lagen hierfür die Produktpeaks bei 5,3 und 5,48 Minuten mit 70 beziehungsweise 25 Flächenprozent.

5 Beispiel 9: 2-Chlor-5-[3,6-dihydro-3-methyl-4-(trifluormethyl)-6-oxo-2-thioxo-1-(2H)-pyrimidin]-4-fluor N-[(1-methylethyl)-propargylamino]sulfonyl-benzamid]



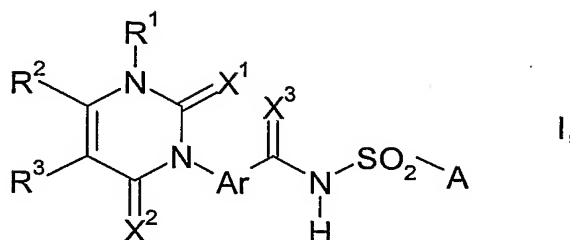
10 Auf die in Beispiel 8 beschriebene Weise erhielt man ausgehend von 1,0 g N-(2-Chlor-4-fluor-5-isothiocyanatobenzoyl)-N'-propargyl-(1-methylethyl)sulfamid und 0,61 g (3,078 mmol) 3-Methylamino-4,4,4-trifluorcrotonsäureethylester 0,388 g (28 % der Theorie) der Titelverbindung als 6:4 Rotamerengemisch mit einem Schmelzpunkt von 94 – 105 °C.

15

Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von 3-Phenyl(thio)uracilen oder 3-Phenyldithiouracilen der Formel I

5



worin die Variablen die folgenden Bedeutungen haben:

- 10 R^1 Wasserstoff, Cyano, Amino, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_3 -Cyanoalkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkoxy, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Halogenalkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl, C_3 - C_6 -Halogenalkinyl oder Phenyl- C_1 - C_4 -alkyl;

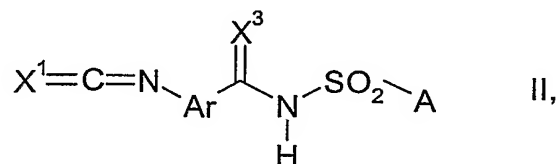
- 15 R^2 und R^3 unabhängig voneinander
Wasserstoff, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Halogenalkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl oder C_3 - C_6 -Halogenalkinyl;

- 20 X^1 , X^2 und X^3 unabhängig voneinander Sauerstoff oder Schwefel;

- Ar Phenyl, das durch folgende Gruppen ein- oder mehrfach substituiert sein kann: Wasserstoff, Halogen, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl oder C_1 - C_4 -Halogenalkyl; und

- 25 A ein von einem primären oder sekundären Amin abgeleiteter Rest oder NH_2 ;

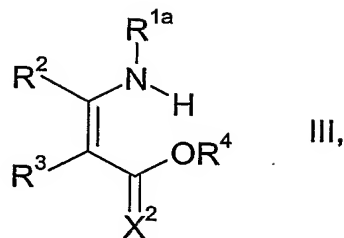
umfassend die Umsetzung eines Phenyliso(thio)cyanats der Formel II



30

worin die Variablen X^1 , X^3 , Ar und A die zuvor genannten Bedeutungen aufweisen,

mit einem Enamin der Formel III



5

worin

R^{1a} die zuvor für R^1 genannten Bedeutungen mit Ausnahme von Amino aufweist;

10

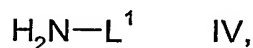
R^2 , R^3 und X^2 die zuvor genannten Bedeutungen aufweisen; und

R^4 für C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_1 - C_3 -Alkoxy- C_1 - C_3 -alkyl, C_1 - C_3 -Alkthio- C_1 - C_3 -alkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Halogenalkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl, C_3 - C_6 -Halogenalkinyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_1 - C_6 -Cyanoalkyl oder Benzyl, das seinerseits unsubstituiert oder am Phenylring durch Methyl, Methoxy, Methylthio, Halogen, Nitro oder Cyano substituiert ist, steht; und

15

gegebenenfalls in einem weiteren Schritt die Umsetzung des erhaltenen 3-Phenyl(thio)uracils oder 3-Phenyldithiouracils der Formel I mit $R^1=R^{1a}$, wenn R^1 für Wasserstoff steht, mit einem Aminierungsmittel der Formel IV

20



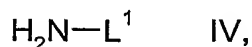
wobei L^1 für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe steht, zu 3-Phenyl(thio)uracilen oder 3-Phenyldithiouracilen der Formel I mit R^1 =Amino.

25

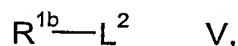
2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass die Umsetzung in Gegenwart einer Base erfolgt, die ausgewählt ist unter Alkali- und Erdalkalicarbonaten, Alkali- und Erdalkalimetallalkoholaten, Alkali- und Erdalkalihydriden und tertiären Aminen.

30

3. Verfahren nach einem der vorherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass die Umsetzung in wenigstens einem aprotischen, polaren Lösungsmittel erfolgt, und das aprotische, polare Lösungsmittel einen Wassergehalt von 0 bis 0,5 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge an Verbindung II, Verbindung III und Lösungsmittel, aufweist.
4. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, dass das Lösungsmittel wenigstens 50 Vol.-% eines aprotischen polaren Lösungsmittels ausgewählt unter Carbonsäureamiden, Carbonsäureestern, Carbonaten, Nitrilen und Sulfoxiden umfasst.
5. Verfahren nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, dass das Lösungsmittel wenigstens 80 Gew.-% eines aprotischen polaren Lösungsmittels umfasst.
6. Verfahren nach einem der vorherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass man pro Mol der Verbindung II 0,9 bis 1,3 Mol des Enamins der Formel III einsetzt.
7. Verfahren nach einem der vorherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass man pro Mol der Verbindung II 0,9 bis 3 Basenäquivalente einsetzt.
8. Verfahren nach einem der vorherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass man ein 3-Phenyl(thio)uracil oder ein 3-Phenyldithiouracil bereitstellt, worin R¹ gleich Wasserstoff ist, und diese Verbindung I anschließend
- (A) mit einem Aminierungsmittel der Formel IV



- worin L¹ für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe steht, umgesetzt, wobei man eine Verbindung der Formel I erhält, worin R¹ für Amino steht; und die Variablen R², R³, X¹, X², X³, Ar und A die zuvor genannten Bedeutungen aufweisen;
- oder
- (B) mit einem Alkylierungsmittel der Formel V



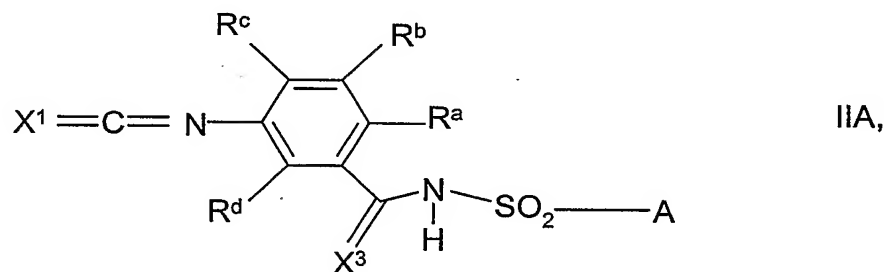
- worin

42

R^{1b} C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Halogenalkenyl, C_3 - C_6 -Alkynyl oder C_3 - C_6 -Halogenalkynyl ; und
 L^2 eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe;
 bedeutet;

umsetzt, wobei man eine Verbindung der allgemeinen Formel I erhält, worin
 R^1 die für R^{1b} genannten Bedeutungen hat; und
 die Variablen R^2 , R^3 , X^1 , X^2 , X^3 , Ar und A die zuvor genannten Bedeutungen aufweisen.

9. Verfahren nach einem der vorherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das Phenyliso(thio)cyanat der Formel II durch die Formel IIA beschrieben wird



worin
 X^1 , X^3 und A die zuvor genannte Bedeutung aufweisen und
 R^a , R^b , R^c und R^d jeweils unabhängig voneinander
 Wasserstoff, Halogen, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl oder C_1 - C_4 -Halogenalkyl bedeuten.

10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, dass in Formel IIA
 R^a Halogen, Cyano oder Trifluormethyl;
 R^c Wasserstoff oder Halogen; und
 R^b und R^d Wasserstoff
 bedeuten.

11. Verfahren nach einem der vorherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass der Rest A für $-NR^5R^6$ steht, worin die Variablen R^5 und R^6 die folgenden Bedeutungen haben:

R^5 und R^6 unabhängig voneinander
 Wasserstoff, C_1 - C_{10} -Alkyl, C_2 - C_{10} -Alkenyl oder C_2 - C_{10} -Alkynyl, die unsubstituiert oder durch einen der folgenden Reste substituiert sein können:
 C_1 - C_4 -Alkoxy, C_1 - C_4 -Alkylthio, CN, NO_2 , Formyl, C_1 - C_4 -Alkylcarbonyl, C_1 - C_4 -Alkoxycarbonyl, C_1 - C_4 -Alkylaminocarbonyl, C_1 - C_4 -

43

Dialkylaminocarbonyl, C₁-C₄-Alkylsulfinyl, C₁-C₄-Alkylsulfonyl, C₃-C₁₀-Cycloalkyl, 3- bis 8-gliedriges Heterocyclyl mit ein bis drei Heteroatomen ausgewählt unter O, S, N und einer Gruppe NR⁷

5 worin R⁷ für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl oder C₃-C₆-Alkinyl steht

Phenyl, das seinerseits 1, 2, 3 oder 4 Substituenten, ausgewählt unter Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Fluoralkyl, C₁-C₄-Alkyloxycarbonyl, Trifluormethylsulfonyl, C₁-C₃-Alkylamino, C₁-C₃-Dialkylamino, Formyl, Nitro oder Cyano, aufweisen kann;
 10 C₁-C₁₀-Halogenalkyl, C₂-C₁₀-Halogenalkenyl, C₂-C₁₀-Halogenalkinyl, C₃-C₈-Cycloalkyl, C₃-C₁₀-Cycloalkenyl, 3- bis 8-gliedriges Heterocyclyl mit ein bis drei Heteroatomen, ausgewählt unter O, S, N und einer Gruppe NR⁷, worin R⁷ für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl oder C₃-C₆-Alkinyl steht,

15 Phenyl oder Naphthyl,
 wobei C₃-C₈-Cycloalkyl, C₃-C₁₀-Cycloalkenyl, 3- bis 8-gliedriges Heterocyclyl, Phenyl oder Naphthyl ihrerseits durch 1, 2, 3 oder 4 Substituenten ausgewählt unter Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Fluoralkyl,
 20 C₁-C₄-Alkyloxycarbonyl, Trifluormethylsulfonyl, Formyl, C₁-C₃-Alkylamino, C₁-C₃-Dialkylamino, Phenoxy, Nitro oder Cyano substituiert sein können, oder

25 R⁵ und R⁶ bilden gemeinsam einen gesättigten oder teilweise ungesättigten 5- bis 8-gliedrigen Stickstoffheterocyclus, der ein oder zwei Carbonylgruppen, Thiocarbonylgruppen und/oder ein oder zwei weitere Heteroatome, ausgewählt unter O, S, N und einer Gruppe NR⁷,
 worin R⁷ für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl oder C₃-C₆-Alkinyl steht,

30 als Ringglieder aufweisen kann; und der
 durch C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy und/oder C₁-C₄-Halogenalkyl substituiert sein kann.

35 12. Verfahren nach Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, dass R⁵ und R⁶ die folgenden Bedeutungen haben:

R⁵ und R⁶ unabhängig voneinander

Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, das gegebenenfalls einen Substituenten ausgewählt aus der Gruppe Halogen, Cyano, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkyloxycarbonyl, C₁-C₄-Alkylthio, C₃-C₈-Cycloalkyl, Furyl, Thienyl, 1,3-Dioxolanyl und Phenyl,

das seinerseits gegebenenfalls durch Halogen oder C₁-C₄-Alkoxy substituiert sein kann, tragen kann;

C₂-C₆-Alkenyl, C₂-C₆-Alkynyl, C₃-C₆-Cycloalkyl oder Phenyl, das gegebenenfalls 1 oder 2 Substituenten, ausgewählt aus der Gruppe Halogen, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Fluoralkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₄-Alkoxycarbonyl, Nitro und C₁-C₃-Dialkylamino tragen kann;

Naphthyl oder Pyridyl; oder

R⁵ und R⁶ bilden zusammen einen fünf-, sechs- oder siebengliedrigen gesättigten oder ungesättigten Stickstoffheterocyclus, der ein weiteres Heteroatom ausgewählt unter N, O, und einer Gruppe NR⁷,

wobei R⁷ für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, C₃-C₆-Alkenyl oder C₃-C₆-Alkynyl steht;

als Ringglied enthalten kann,

und/oder durch ein, zwei oder drei Substituenten ausgewählt unter C₁-C₄-Alkyl und C₁-C₄-Halogenalkyl substituiert sein kann.

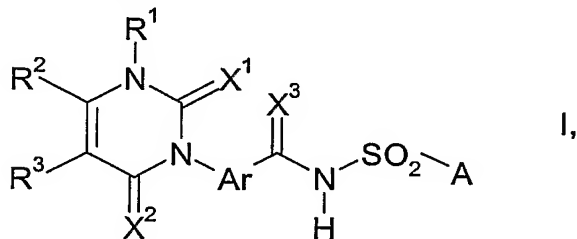
13. Verfahren nach einem der vorherigen Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass X¹, X² und X³ jeweils für Sauerstoff stehen.

14. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass R¹ für Wasserstoff, Amino oder C₁-C₄-Alkyl steht.

15. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass R² für Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl oder C₁-C₄-Halogenalkyl steht.

16. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass R³ für Wasserstoff steht.

17. Verfahren zur Herstellung von 3-Phenyl(thio)uracilen oder 3-Phenyldithiouracilen der Formel I,



wobei

R^1 C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_2 - C_6 -Akenyl, C_2 - C_6 -Halogenalkenyl, C_3 - C_6 -Akinyl oder C_3 - C_6 -Halogenakinyl;

R^2 und R^3 unabhängig voneinander

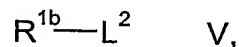
5 Wasserstoff, C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_2 - C_6 -Alkenyl, C_2 - C_6 -Halogenalkenyl, C_3 - C_6 -Alkinyl oder C_3 - C_6 -Halogenalkinyl;

X^1 , X^2 und X^3 unabhängig voneinander Sauerstoff oder Schwefel;

Ar Phenyl, das durch folgende Gruppen ein- oder mehrfach substituiert sein
10 kann: Wasserstoff, Halogen, Cyano, C_1 - C_4 -Alkyl oder C_1 - C_4 -Halogenalkyl;
und

A ein von einem primären oder sekundären Amin abgeleiteter Rest oder NH_2 ;
bedeutet,

dadurch gekennzeichnet, dass 3-Phenyl(thio)uracile oder 3-Phenyldithiouracile
15 der Formel I, wobei R^1 für Wasserstoff steht, mit einem Alkylierungsmittel der
Formel V



wobei L^2 für eine nucleophil verdrängbare Abgangsgruppe steht, und

20 R^{1b} C_1 - C_6 -Alkyl, C_1 - C_6 -Halogenalkyl, C_3 - C_7 -Cycloalkyl, C_2 - C_6 -Akenyl, C_2 - C_6 -Halogenalkenyl, C_3 - C_6 -Akinyl oder C_3 - C_6 -Halogenalkinyl bedeutet,
umgesetzt werden.

25

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP2004/013615

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 C07D239/56 C07D239/54

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C07D

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, CHEM ABS Data

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	DE 197 41 411 A1 (NOVARTIS AG, BASEL, CH) 26 March 1998 (1998-03-26) claim 1; tables 2,3	1-17
Y	US 5 169 430 A (STRUNK ET AL) 8 December 1992 (1992-12-08) process A col. 7-8table 1	1-17
A	EP 0 545 206 A (BAYER AG) 9 June 1993 (1993-06-09) claim 4; examples IV-1	1-17
A	WO 03/097589 A1 (BASF AKTIENGESSELLSCHAFT, GERMANY) 27 November 2003 (2003-11-27) claims 16,17; example 64	1-17
	-/--	

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

° Special categories of cited documents :

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

11 April 2005

Date of mailing of the international search report

19/04/2005

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Schuemacher, A

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP2004/013615

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	WO 03/024221 A1 (BASF AKTIENGESELLSCHAFT, GERMANY) 27 March 2003 (2003-03-27) page 50, line 20 – page 57, line 35 -----	1-17
A	WO 01/83459 A (BASF AKTIENGESELLSCHAFT) 8 November 2001 (2001-11-08) cited in the application page 36, line 11 – page 41, line 20; claims 1,9,10; examples 3,54 -----	1-17
Y	EP 0 831 091 A (NOVARTIS AG) 25 March 1998 (1998-03-25) cited in the application claim 1; table 3 -----	1-17
A	A. M. KAMAL EL-DEAN AND M.E.ABDEL-MONEAM: "synthesis of pyrimidines, thienopyrimidines and pyrazolopyrimidine" J. OF CHINESE CHEM. SOC., vol. 49, 2002, pages 1057-1060, XP009046134 scheme 1 , p.1057, compounds 1-3 -----	1-17

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP2004/013615

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
DE 19741411	A1	26-03-1998	NONE
US 5169430	A	08-12-1992	AU 2423392 A 02-03-1993
			BR 9206350 A 11-04-1995
			CA 2114802 A1 18-02-1993
			EP 0598774 A1 01-06-1994
			FI 940574 A 08-02-1994
			HU 72160 A2 28-03-1996
			JP 8026008 B 13-03-1996
			JP 7501788 T 23-02-1995
			WO 9303019 A1 18-02-1993
			US 5486610 A 23-01-1996
			US 5324854 A 28-06-1994
EP 0545206	A	09-06-1993	DE 4139952 A1 09-06-1993
			BR 9204658 A 08-06-1993
			CA 2083071 A1 05-06-1993
			EP 0545206 A1 09-06-1993
			JP 5247003 A 24-09-1993
			ZA 9209375 A 02-06-1993
WO 03097589	A1	27-11-2003	AU 2003240656 A1 02-12-2003
			BR 0309922 A 15-02-2005
			CA 2485360 A1 27-11-2003
			EP 1506169 A1 16-02-2005
WO 03024221	A1	27-03-2003	BR 0212460 A 19-10-2004
			CA 2460088 A1 27-03-2003
			CN 1555219 A 15-12-2004
			EP 1429609 A1 23-06-2004
			HR 20040337 A2 31-10-2004
			HU 0402256 A2 29-03-2005
			JP 2005502715 T 27-01-2005
			MX PA04002087 A 07-06-2004
			US 2004235665 A1 25-11-2004
WO 0183459	A	08-11-2001	AU 5838401 A 12-11-2001
			BG 106473 A 31-10-2002
			CA 2383858 A1 08-11-2001
			CN 1383425 A ,C 04-12-2002
			CZ 20020805 A3 12-06-2002
			WO 0183459 A2 08-11-2001
			EP 1226127 A2 31-07-2002
			HU 0204434 A2 28-04-2003
			NZ 517562 A 24-09-2004
			PL 356029 A1 14-06-2004
			SK 3232002 A3 06-11-2002
			US 2003224941 A1 04-12-2003
			US 2004220172 A1 04-11-2004
			US 2002045550 A1 18-04-2002
			ZA 200201776 A 11-03-2003
EP 0831091	A	25-03-1998	CA 2216323 A1 23-03-1998
			EP 0831091 A2 25-03-1998
			JP 10120659 A 12-05-1998
			US 6207830 B1 27-03-2001

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
IPK 7 C07D239/56 C07D239/54

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)
IPK 7 C07D

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, CHEM ABS Data

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie ^o	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	DE 197 41 411 A1 (NOVARTIS AG, BASEL, CH) 26. März 1998 (1998-03-26) Anspruch 1; Tabellen 2,3	1-17
Y	US 5 169 430 A (STRUNK ET AL) 8. Dezember 1992 (1992-12-08) process A col. 7-8Tabelle 1	1-17
A	EP 0 545 206 A (BAYER AG) 9. Juni 1993 (1993-06-09) Anspruch 4; Beispiele IV-1	1-17
A	WO 03/097589 A1 (BASF AKTIENGESellschaft, GERMANY) 27. November 2003 (2003-11-27) Ansprüche 16,17; Beispiel 64	1-17
	-/--	

☒ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

☒ Siehe Anhang Patentfamilie

^o Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

"E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

"&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

11. April 2005

Absenddatum des internationalen Recherchenberichts

19/04/2005

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Schuemacher, A

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie ^a	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
Y	WO 03/024221 A1 (BASF AKTIENGESELLSCHAFT, GERMANY) 27. März 2003 (2003-03-27) Seite 50, Zeile 20 – Seite 57, Zeile 35 -----	1-17
A	WO 01/83459 A (BASF AKTIENGESELLSCHAFT) 8. November 2001 (2001-11-08) in der Anmeldung erwähnt Seite 36, Zeile 11 – Seite 41, Zeile 20; Ansprüche 1,9,10; Beispiele 3,54 -----	1-17
Y	EP 0 831 091 A (NOVARTIS AG) 25. März 1998 (1998-03-25) in der Anmeldung erwähnt Anspruch 1; Tabelle 3 -----	1-17
A	A. M. KAMAL EL-DEAN AND M.E.ABDEL-MONEAM: "synthesis of pyrimidines, thienopyrimidines and pyrazolopyrimidine" J. OF CHINESE CHEM. SOC., Bd. 49, 2002, Seiten 1057-1060, XP009046134 scheme 1 , p.1057, compounds 1-3 -----	1-17

INTERNATIONALE RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2004/013615

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE 19741411	A1	26-03-1998	KEINE
US 5169430	A	08-12-1992	AU 2423392 A 02-03-1993 BR 9206350 A 11-04-1995 CA 2114802 A1 18-02-1993 EP 0598774 A1 01-06-1994 FI 940574 A 08-02-1994 HU 72160 A2 28-03-1996 JP 8026008 B 13-03-1996 JP 7501788 T 23-02-1995 WO 9303019 A1 18-02-1993 US 5486610 A 23-01-1996 US 5324854 A 28-06-1994
EP 0545206	A	09-06-1993	DE 4139952 A1 09-06-1993 BR 9204658 A 08-06-1993 CA 2083071 A1 05-06-1993 EP 0545206 A1 09-06-1993 JP 5247003 A 24-09-1993 ZA 9209375 A 02-06-1993
WO 03097589	A1	27-11-2003	AU 2003240656 A1 02-12-2003 BR 0309922 A 15-02-2005 CA 2485360 A1 27-11-2003 EP 1506169 A1 16-02-2005
WO 03024221	A1	27-03-2003	BR 0212460 A 19-10-2004 CA 2460088 A1 27-03-2003 CN 1555219 A 15-12-2004 EP 1429609 A1 23-06-2004 HR 20040337 A2 31-10-2004 HU 0402256 A2 29-03-2005 JP 2005502715 T 27-01-2005 MX PA04002087 A 07-06-2004 US 2004235665 A1 25-11-2004
WO 0183459	A	08-11-2001	AU 5838401 A 12-11-2001 BG 106473 A 31-10-2002 CA 2383858 A1 08-11-2001 CN 1383425 A ,C 04-12-2002 CZ 20020805 A3 12-06-2002 WO 0183459 A2 08-11-2001 EP 1226127 A2 31-07-2002 HU 0204434 A2 28-04-2003 NZ 517562 A 24-09-2004 PL 356029 A1 14-06-2004 SK 3232002 A3 06-11-2002 US 2003224941 A1 04-12-2003 US 2004220172 A1 04-11-2004 US 2002045550 A1 18-04-2002 ZA 200201776 A 11-03-2003
EP 0831091	A	25-03-1998	CA 2216323 A1 23-03-1998 EP 0831091 A2 25-03-1998 JP 10120659 A 12-05-1998 US 6207830 B1 27-03-2001